PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

2001-296629

(43) Date of publication of application: 26.10.2001

(51)Int.CI.

G03C 1/498 G03C 1/74 G03C 5/08

(21)Application number: 2000-110489

(71)Applicant: KONICA CORP

(22)Date of filing:

12.04.2000

(72)Inventor: SOKU MAN HO KIMURA

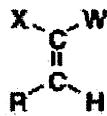
(54) HEAT-DEVELOPABLE PHOTOSENSITIVE MATERIAL, IMAGE RECORDING METHOD AND IMAGE FORMING METHOD

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a heat developable photosensitive material for a laser image having high maximum density, high sensitivity, low fogging, satisfactory image preservability and good raw stock preservability and to provide a heat developable photosensitive material for an image setter having high contrast, high sensitivity, low fogging, good image preservability and satisfactory raw stock preservability.

般式(1)

SOLUTION: In each of the heat-developable photosensitive materials with a photosensitive layer, containing non-photosensitive organic silver salt grains, photosensitive silver halide grains, a binder and a reducing agent on the base, at least one compound of formula (1) being contained and the silver halide grains have been subjected to chalcogen sensitization or noble metal sensitization.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-296629 (P2001 – 296629A)

(43)公開日 平成13年10月26日(2001.10.26)

(51) Int.Cl.7		識別記号		FΙ			Ť	-マコード(参考)
G 0 3 C	1/498	502		G 0	3 C 1/498		502	2H123
		5 0 1					501	
		503					503	
	1/74	351			1/74		351	
			審査請求	未請求	請求項の数8	OL	(全 72 頁)	最終頁に続く

特願2000-110489(P2000-110489) (21)出願番号

(22)出願日 平成12年4月12日(2000.4.12) (71)出願人 000001270

コニカ株式会社

東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

(72)発明者 ソク マン ホー キムラ

東京都日野市さくら町1番地コニカ株式会

社内

Fターム(参考) 2H123 AB00 AB01 AB03 AB06 AB23

AB28 BA00 BB00 BB02 BB24 BB31 BB33 CA00 CA05 CA16

CA22 CB00 CB03

(54) 【発明の名称】 熱現像感光材料、画像記録方法及び画像形成方法

(57)【要約】

【課題】 最大濃度が高く、高感度でカブリが低く、画 像保存性、生保存性が良好なレーザーイメージャー用熱 現像感光材料を提供することにあり、また、高い硬調性 を有し、高感度でカブリが低く、画像保存性、生保存性 の良好なイメージセッター出力用熱現像感光材料を提供 することにある。

【解決手段】 支持体上に非感光性有機銀塩粒子、感光 性ハロゲン化銀粒子、バインダーおよび還元剤を含有す る感光層を有する熱現像感光材料において、下記一般式 (1)で表される化合物の少なくとも1種を含有し、か つ、該ハロゲン化銀粒子がカルコゲン増感または貴金属 増感を施されたことを特徴とする熱現像感光材料。

【化1】

一般式(1)



【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に非感光性有機銀塩粒子、感光性ハロゲン化銀粒子、バインダーおよび還元剤を含有する感光層を有する熱現像感光材料において、下記一般式(1)で表される化合物の少なくとも1種を含有し、かつ、該ハロゲン化銀粒子がカルコゲン増感または貴金属増感を施されたことを特徴とする熱現像感光材料。

1

【化1】

一般式(1)

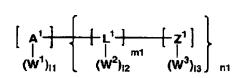


「式中、Xは電子吸引性基を表すものとする。Wは水素 原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリ ール基、ヘテロ環基、ハロゲン原子、アシル基、チオア シル基、オキサリル基、オキシオキサリル基、チオオキ サリル基、オキサモイル基、オキシカルボニル基、チオ カルボニル基、カルバモイル基、チオカルバモイル基、 スルホニル基、スルフィニル基、オキシスルホニル基、 チオスルホニル基、スルファモイル基、オキシスルフィ ニル基、チオスルフィニル基、スルフィナモイル基、ホ スホリル基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオ キシ基、ヘテロ環オキシ基、メルカプト基、アルキルチ オ基、アリールチオ基、ヘテロ環チオ基、アミノ基、ア ルキルアミノ基、アリールアミノ基、ヘテロアリールア ミノ基、アシルアミノ基、オキシカルボニルアミノ基、 スルホンアミド基、オキシスルホニルアミノ基、ウレイ ド基、スルファモイルアミノ基、ニトロ基、イミドイル 30 基、N-アシルイミドイル基、N-スルホニルイミドイ ル基、ジシアノエチレン基、アンモニウム基、スルホニ ウム基、ホスホニウム基、ピリリウム基を表す。Rはハ ロゲン原子、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオ キシ基、ヘテロ環オキシ基、アルケニルオキシ基、アシ ルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アミノカ ルボニルオキシ基、メルカプト基、アルキルチオ基、ア リールチオ基、ヘテロ環チオ基、アルケニルチオ基、ア シルチオ基、アルコキシカルボニルチオ基、アミノカル ボニルチオ基、ヒドロキシ基又はメルカプト基の有機又 40 は無機の塩、アミノ基、アルキルアミノ基、環状アミノ 基、アシルアミノ基、オキシカルボニルアミノ基、ヘテ ロ環基、ウレイド基、スルホンアミド基を表す。Xと W、XとRは、それぞれ互いに結合して環状構造を形成 してもよい。〕

【請求項2】 下記一般式(2) または(3) で表される化合物により感光性ハロゲン化銀粒子の化学増感が行われ、且つ、該感光性ハロゲン化銀粒子及び有機銀塩粒子を銀として、総量で支持体 $1 \, \text{m}^2$ あたり $0.5 \sim 1.5 \, \text{g}$ 含有することを特徴とする請求項1に記載の熱現像

感光材料。

【化2】 一**般式(2)**



2

「式中、A¹はハロゲン化銀に吸着可能な基を含む原子群を表し、L¹は2価の連結基を表し、Z¹は不安定カルコゲン原子部位を含む原子群を表し、W¹、W²及びW³はカルボン酸基、スルホン酸基、スルフィン酸基、リン酸基、亜リン酸基及びホウ酸基を表す。m1は0又は1を表し、n1は1~3の整数を表し、11、12及び13は各々0~2の整数を表す。但し、11、12、13は同時に0であっても良い、すなわち、水溶性基を一つも有しなくても良い。〕

一般式 (3) R₁₁ - R₁₂ - A u (I) - S - R₁₃ [式中、R₁₂ は - S O₂ S - 、 - (S)₁ - 、 - (Se)₁ - 、 - (Te)₁ - 、を表し、mは1~6である。R₁₁ 及びR₁₃ は置換または無置換の脂肪族炭化水素、芳香族炭化水素またはヘテロ環を表す。R₁₁ 及びR₁₃ は各々同じか、又は異なってもよい。〕

【請求項3】 熱現像感光材料の支持体面と垂直な断面を電子顕微鏡観察した時、0.025 μ m² 未満の投影面積を示す有機銀塩粒子の割合が有機銀塩粒子の全投影面積の70%以上を示し、且つ、0.2 μ m² 以上の投影面積を示す粒子の割合が有機銀塩粒子の全投影面積の10%以下で、かつ、全投影面積の60%以上の有機銀塩粒子がアスペクト比3以上の平板状有機銀塩粒子であることを特徴とする請求項1又は2に記載の熱現像感光材料。

【請求項4】 感光層の膜厚が $3 \mu m \sim 19 \mu m$ であり、感光性ハロゲン化銀粒子の平均球相当径が10 n m以上55 n m以下であり、且つ、該ハロゲン化銀粒子が感光層 $1 \mu m^3$ 体積あたり平均5個以上であることを特徴とする請求項1、2又は3に記載の熱現像感光材料。 【請求項5】 請求項 $1\sim 4$ に記載の熱現像感光材料を赤外レーザーで露光することを特徴とする画像記録方法。

【請求項6】 請求項1~4に記載の熱現像感光材料の露光面と走査レーザー光のなす角度が実質的に垂直ではないレーザー走査露光機によって露光を行うことを特徴とする画像記録方法。

【請求項7】 請求項1~4に記載の熱現像感光材料に 画像を記録する際の走査レーザー光が縦マルチ方式であ るレーザー走査露光機による露光を行うことを特徴とす る画像記録方法。

【請求項8】 請求項1~4に記載の熱現像感光材料を80℃以上200℃以下の温度で加熱することにより熱現像することを特徴とする画像形成方法。

3

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、画像保存性の劣化を伴うことなく、カブリを低減し、高感度で、高鮮鋭性であり、しかも生保存性(露光現像処理前の保存性)を改良した熱現像感光材料、該感光材料を用いた画像記録方法及び画像形成方法に関する。

[0002]

【従来の技術】熱現像により写真画像を形成する熱現像感光材料(以下感光材料ともいう)は、例えば米国特許第3,152,904号、同第3,457,075号等に開示されている。

【0003】このような熱現像感光材料は、還元可能な 銀源(例えば有機銀塩)、触媒活性量の光触媒(例えば ハロゲン化銀)、及び還元剤を通常(有機)バインダー マトリックス中に分散した状態で含有している。熱現像 感光材料は常温で安定であるが、露光後高温(例えば、 80℃以上)に加熱した場合に、露光で発生した潜像の 触媒作用による還元可能な銀源と還元剤との間の酸化還 元反応を通じて、露光領域中に銀画像を生成する。

【0004】一方、近年レーザーや発光ダイオードの発達により、600~800nmに発振波長を有する医療用レーザーイメージャーや製版用途でのイメージセッターが広く普及し、これらの出力機に適性を有する、感度、Dmaxが高く、かつ硬調な感材の開発が強く望まれている。

【0005】前記の熱現像感光材料は特別な処理液を必要としない点、液管理を必要としない点、又処理廃液がない点等、近年の環境問題にも有利な点から、これを用いた前記医療用レーザーイメージャーや製版用途でのイメージセッターにこれらの出力機に適性を有する熱現像感光材料が用いられるようになってきた。

【0006】例えば、特開平4-232939号をはじめとして、感度、Dmaxが高く、医療用レーザーイメージャーでのレーザー露光に適性を有する熱現像感光材料が数多く開示されている。

【0007】しかしながら、医療用レーザーイメージャー用の出力用にこれらの熱現像感光材料を適用した場合、いまだ得られる画像のDmaxが低く、感度が十分でなく、かつ脚きれが悪く、階調が軟調であり、また、画像の鮮鋭性が十分でないといった画質の面でも欠点を有しており、更に、現像処理済みの試料が経時でカブリ上昇するといった画像の経時保存性においても改善が必要である。

【0008】又、特開平10-10672号、同10-20437号、同10-31282号、同10-48772号等には、有機銀塩とハロゲン化銀と現像剤に加えヒドラジン誘導体を、また、特願平11-312290号には、ビニル化合物を含有する超硬調な製版用途でのイメージセッターに適した処理液を必要としない熱現像

感光材料が開示されているが、これについてはレーザー 露光に対する感度の向上が更に必要である。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明は上記問題点を解決するためになされた。

【0010】即ち、本発明の目的は、最大濃度が高く、 高感度でカブリが低く、画像保存性、生保存性が良好な レーザーイメージャー用熱現像感光材料を提供すること にあり、更に高い硬調性を有し、高感度でカブリが低 く、画像保存性、生保存性の良好なイメージセッター出 力用熱現像感光材料を提供することにある。

[0011]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、鋭意検討した結果、上記本発明の目的は下記構成の何れかを採ることにより達成されることがわかった。

【0012】1. 支持体上に非感光性有機銀塩粒子、感光性ハロゲン化銀粒子、バインダーおよび還元剤を含有する感光層を有する熱現像感光材料において、前記一般式(1)で表される化合物の少なくとも1種を含有し、20 かつ、該ハロゲン化銀粒子がカルコゲン増感または貴金属増感を施されたことを特徴とする熱現像感光材料。

【0013】2. 前記一般式(2)または(3)で表される化合物により感光性ハロゲン化銀粒子の化学増感が行われ、且つ、該感光性ハロゲン化銀粒子及び有機銀塩粒子を銀として、総量で支持体1 m² あたり0.5~1.5 g含有することを特徴とする前記1に記載の熱現像感光材料。

【0014】3. 熱現像感光材料の支持体面と垂直な断面を電子顕微鏡観察した時、0.025μm²未満の投影面積を示す粒子の割合が有機銀塩粒子の全投影面積の70%以上を示し、且つ、0.2μm²以上の投影面積を示す粒子の割合が有機銀塩粒子の全投影面積の10%以下で、かつ、全投影面積の60%以上の有機銀塩粒子がアスペクト比3以上の平板状有機銀塩粒子であることを特徴とする前記1又は2に記載の熱現像感光材料。

【0015】4. 感光層の膜厚が 3μ m~ 19μ mであり、感光性ハロゲン化銀粒子の平均球相当径が10nm以上55nm以下であり、且つ、該ハロゲン化銀粒子が感光層 1μ m³体積あたり平均5個以上であることを特徴とする前記1、2又は3に記載の熱現像感光材料。

【0016】5. 前記1~4に記載の熱現像感光材料を 赤外レーザーで露光することを特徴とする画像記録方 法。

【0017】6.前記1~4に記載の熱現像感光材料の露光面と走査レーザー光のなす角度が実質的に垂直ではないレーザー走査露光機によって露光を行うことを特徴とする画像記録方法。

【0018】7. 前記1~4に記載の熱現像感光材料に 画像を記録する際の走査レーザー光が縦マルチ方式であ るレーザー走査露光機による露光を行うことを特徴とす

U

40

る画像記録方法。

【0019】8. 前記1~4に記載の熱現像感光材料を80℃以上200℃以下の温度で加熱することにより熱現像することを特徴とする画像形成方法。

【0020】レーザーイメージャー等に用いられる感光 材料としてはレーザー露光に感度が高く、診断の為にも 高濃度の画像を形成する必要がある。しかしながら、これまでの熱現像感光材料においては、最高濃度領域においても、充分に画像として利用されない未現像の有機銀塩粒子が多くあり、銀利用効率が低いため全体の銀付き量でこれをカバーする等の必要がある他、銀量が増えることにより熱現像感光層が厚くなり画質の面でも劣化をまねいたり、画像を保存したときの画像の保存性にも悪影響を与えていた。

【0021】本発明者は、鋭意、検討を重ねた結果、印刷用感光材料において最高濃度向上剤として知られているビニル化合物を熱現像感光材料中に含有させることにより、今まで未現像のまま画像形成層中に残存している有機銀塩粒子を、減らし、高い濃度を得ることが出来た。このままビニル化合物を含有させるのみでは、最高濃度向上効果が著しいため、レーザーイメージャー用としての特性をもたせるために、中間濃度から足元にかけてハロゲン化銀粒子をカルコゲン増感又は貴金属増感を施すことにより、階調を整えることができる。これにより前記銀化合物の利用効率の向上と好ましい写真特性を得ることができる。

【0022】カルコゲン増感剤についてはカルコゲン増感を施した後の熱現像感光材料中に含まれるカルコゲン増感剤残基が色調剤としても作用するらしく、現像促進作用をもち、これも感光材料としての特性に好ましい効果をもたらすらしい。

【0023】又、この様な方法で最高濃度向上剤と化学 増感剤を最適に組み合わせることにより印刷製版におけ るイメージセッター用感光材料として好ましい写真特性 と高い感度を得ることもできる。

【0024】まず、これら濃度の向上に効果のある前記 一般式(1)で表される化合物について説明する。

【0025】一般式(1)で表される化合物において、Xは電子吸引性基を表すものとする。Wは水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、40へテロ環基、ハロゲン原子、アシル基、チオアシル基、オキサリル基、オキシオキサリル基、チオオキサリル基、オキサモイル基、オキシカルボニル基、チオカルボニル基、カルバモイル基、チオカルバモイル基、スルホニル基、スルフィニル基、オキシスルホニル基、チオスルホニル基、スルファモイル基、オキシスルフィニル基、チオスルフィニル基、アルフィナモイル基、ホスホリル基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、ヘテロ環オキシ基、メルカプト基、アルキルチオ基、アリールチオ基、ヘテロ環チオ基、アミノ基、アル 50

キルアミノ基、アリールアミノ基、ヘテロアリールアミ ノ基、アシルアミノ基、オキシカルボニルアミノ基、ス ルホンアミド基、オキシスルホニルアミノ基、ウレイド 基、スルファモイルアミノ基、ニトロ基、イミドイル 基、N-アシルイミドイル基、N-スルホニルイミドイ ル基、ジシアノエチレン基、アンモニウム基、スルホニ ウム基、ホスホニウム基、ピリリウム基を表す。Rはハ ロゲン原子、ヒドロキシ基、アルコキシ基、アリールオ キシ基、ヘテロ環オキシ基、アルケニルオキシ基、アシ ルオキシ基、アルコキシカルボニルオキシ基、アミノカ ルボニルオキシ基、メルカプト基、アルキルチオ基、ア リールチオ基、ヘテロ環チオ基、アルケニルチオ基、ア シルチオ基、アルコキシカルボニルチオ基、アミノカル ボニルチオ基、ヒドロキシ基又はメルカプト基の有機又 は無機の塩、アミノ基、アルキルアミノ基、環状アミノ 基、アシルアミノ基、オキシカルボニルアミノ基、ヘテ ロ環基、ウレイド基、スルホンアミド基を表す。Xと W、XとRは、それぞれ互いに結合して環状構造を形成 してもよい。

6

【0026】一般式(1)で表されるビニル化合物につ いて説明する。Xの表す電子吸引性基とは、ハメットの 置換基定数σρが正の値をとりうる置換基のことであ る。具体的には、置換アルキル基(ハロゲン置換アルキ ル等)、置換アルケニル基(シアノビニル等)、置換・ 未置換のアルキニル基(トリフルオロメチルアセチレニ ル、シアノアセチレニル等)、置換アリール基(シアノ フェニル等)、置換・未置換のヘテロ環基(ピリジル、 トリアジニル、ベンゾオキサゾリル等)、ハロゲン原 子、アシル基(アセチル、トリフルオロアセチル、ホル ミル等)、チオアセチル基(チオアセチル、チオホルミ ル等)、オキサリル基(メチルオキサリル等)、オキシ オキサリル基(エトキサリル等)、チオオキサリル基 (エチルチオオキサリル等)、オキサモイル基(メチル オキサモイル等)、オキシカルボニル基(エトキシカル ボニル等)、カルボキシル基、チオカルボニル基(エチ ルチオカルボニル等)、カルバモイル基(メチルカルバ モイル、フェニルカルバモイル等)、チオカルバモイル 基(エチルチオカルバモイル、フェニルチオカルバモイ ル等)、スルホニル基(メタンスルホニル等)、スルフ ィニル基(メタンスルフィニル等)、オキシスルホニル 基(エトキシスルホニル等)、チオスルホニル基(エチ ルチオスルホニル等)、スルファモイル基(スルファモ イル、メチルスルファモイル等)、オキシスルフィニル 基(メトキシスルフィニル等)、チオスルフィニル基 (メチルチオスルフィニル等)、スルフィナモイル基 (メチルスルフィナモイル等)、スフィナモイル基(メ チルスルフィナモイル等)、ホスホリル基(ビス(エト キシ) - ホスフォリル等)、シアノ基、ニトロ基、イミ ドイル基(アセトイミドイル、N-フェニルアセトイミ ドイル等)、N-アシルイミドイル基(N-アセチルイ

20

50

ミドイル等)、Nースルホニルイミドイル基(Nーメタンスルホニルイミドイル等)、ジシアノエチレン基(2,2ージシアノエチレン等)、アンモニウム基、スルホニウム基、ホスホニウム基、ピリリウム基、インモニウム基が挙げられるが、アンモニウム基等が環を形成したヘテロ環状のものも含まれる。σρ値として0.30以上の置換基が特に好ましい。

【0027】Wとして表されるアルキル基としてはメチル、エチル、トリフルオロメチル等が、アルケニル基としてはビニル、ハロゲン置換ビニル、シアノビニル等が、アルキニル基としてはアセチレニル、シアノアセチレニル等が、アリール基としてはニトロフェニル、シアノフェニル、ペンタフルオロフェニル等が、ヘテロ環基としてはピリジル、ピリミジル、トリアジニル、スクシンイミド、テトラゾリル、トリアゾリル、イミダゾリル、ベンゾオキサゾリル等が挙げられる。

【0028】ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素 原子、臭素原子、沃素原子等が、アシル基としては、ホ ルミル、アセチル、プロピオニル、シクロヘキサンカル ボニル等の無置換アルカノイルや、トリクロロアセチ ル、トリフロロアセチル、メチルチオアセチル等の置換 アルカノイル、ベンゾイル、トリル、ジシアノベンゾイ ル等の置換ベンゾイルが、チオアシル基としては、チオ アセチル等の基が、オキサリル基としては、エチルオキ サリル、メチルオキサリル、ブチルオキザリル等の基 が、オキシオキサリル基としては、エトキシオキサリ ル、メトキシエトキシオキサリル、2、2、3、3ーテ トラフルオロプロポキシオキザリル等の基が、チオオキ サリル基としては、エチルチオオキザリル等の基が、オ キサモイル基としては、エチルオキサモイル、メチルチ オエチルオキサモイル等の置換、未置換のオキサモイル 基が、オキシカルボニル基としては、エトキシカルボニ ル、メチルチオエトキシカルボニル基等の置換、非置換 の基が、チオカルボニル基としては、メチルチオカルボ ニル、エチルチオカルボニル等の基が挙げられる。

【0029】又、Wとして表されるカルバモイル基としては、置換されていてもよいメチルカルバモイル、エチルカルバモイル、フェニルカルバモイル、ピリジルカルバモイル、ピペリジニルカルバモイル等の基が、チオカルバモイル、ピペリジニルチオカルバモイル、フェニルチオカルバモイル、ピペリジニルチオカルバモイル等の基が、スルホニル基としては、メタンスルホニル、ブタンスルホニル、トリフルオロメタンスルホニル、ブタンスルホニル、トリフルオロメタンスルホニル等の基が、スルフィニル基としては、メタンスルフィニル等の基が、オキシスルフィニル等の基が、チオスルホニル基としては、エチルチオスルフィニル等の基が、スルファモイル基としては、スルファモイル、メチルスルファモイル等の基が、オキシスルフィ

ニル基としては、メトキシスルフィニル等の基が、チオスルフィニル基としては、メチルチオスルフィニル等の基が、スルフィナモイル基としては、メチルスルフィナモイル等の基が、ホスホリル基としては、ビス(エトキシ) - ホスフォリル等のアルコキシホスフォリル等の基が挙げられる。

8

【0030】又、Wとして表されるアルコキシ基として は、エトキシ、シクロヘキシルオキシ等の基、アリール オキシ基としては、フェノキシ等の基、ヘテロ環オキシ 基としては、ピリジルオキシ等の基、メルカプト基、ア ルキルチオ基としては、エチルチオ、シクロヘキシルチ オ等の基、アリールチオ基としては、フェニルチオ等の 基、ヘテロ環チオ基としては、ピリジルチオ等の基、ア ミノ基、アルキルアミノ基としては、ジメチルアミノ、 2-クロルエチルアミノ、モルホリノ、ピロリジニル等 の基、アリールアミノ基としては、アニリノ等の基、ヘ テロアリールアミノ基としては、ピリジルアミノ基、ベ ンゾイミダゾリルアミノ等の基、アシルアミノ基として は、アセトアミド、トリフルオロアセトアミド、ヘプタ フルオロブタンアミド等の基、オキシカルボニルアミノ 基としては、エトキシカルボニルアミノ等の基、ウレイ ド基としては、メチルウレイド、フェニルウレイド、p ーシアノフェニルウレイド等の基、スルホンアミド基と しては、メタンスルホンアミド、トリフルオロメタンス ルホンアミド等の基、オキシスルホニルアミノ基として は、エトキシスルホニルアミノ等の基、スルファモイル アミノ基としては、メチルスルファモイル、フェニルス ルファモイル、3ーシアノー4ークロルフェニルスルフ アモイル等の基が挙げられる。

【0031】又、Wとして表されるイミドイル基として は、アセトイミドイル、Nーフェニルアセトイミドイル 等の基、N-アシルイミドイル基としては、N-アセチ ルーアセトイミドイル、Nーホルミルーホルムイミドイ ル、N-トリフルオロアセチルートリフルオロアセトイ ミドイル等の基、Nースルホニルイミドイル基として は、Nーメタンスルホニルアセトイミドイル、Nートリ フルオロメチルスルホニルーホルムイミドイル等の基、 ジシアノエチレン基としては、2,2-ジシアノエチレ ン、2、2-ジシアノ-1-メチルエチレン、2、2-ジシアノー1ートリフルオロメチルエチレン、1,2, 2-トリシアノエチレン等の基、アンモニウム基として は、トリメチルアンモニオ、ピリジニオ等の基、及び2 ーピリジニオ基、2-イミダゾリオ基等の基、スルホニ ウム基としては、ジメチルスルホニオ基等の基、ホスホ ニウム基としては、トリフェニルホスホニオ基等の基、 ピリリウム基としては、2-ピラニオ基等の基が挙げら れる。このうち、Wとしてはσρ値が正の電子吸引性基 が好ましく、更にはその値が 0.30以上のものが好ま しい。

【0032】Rはハロゲン原子(弗素原子、塩素原子、

臭素原子等)、ヒドロキシ基、アルコキシ基(メトキシ 基、エトキシ基等)、アリールオキシ基(フェノキシ 基、p-メトキシフェノキシ基、o-クロルフェノキシ 基等)、ヘテロ環オキシ基(ピリジルオキシ基等)、ア ルケニルオキシ基(アリルオキシ基等)、アシルオキシ 基(アセトキシ基、プロピオニルオキシ基、ベンゾイル オキシ基等)、アルコキシカルボニルオキシ基(エトキ シカルボニルオキシ基、ブトキシカルボニルオキシ基 等)、アミノカルボニルオキシ基(エチルカルバモイル オキシ基、プロピルカルバモイルオキシ基、フェニルカ 10 ルバモイルオキシ基等)、メルカプト基、アルキルチオ 基(メチルチオ基、ブチルチオ基等)、アリールチオ基 (フェニルチオ基、p-メトキシフェニルチオ基、p-クロルフェニル基等)、ヘテロ環チオ基(ピリジルチオ 基等)、アルケニルチオ基(アリルチオ基等)、アシル チオ基(アセチルチオ基等)、アルコキシカルボニルチ オ基(メトキシカルボニルチオ基、エトキシカルボニル チオ基等)、アミノカルボニルチオ基(エチルカルバモ イルチオ基、プロピルカルバモイルチオ基、フェニルカ ルバモイルチオ基等)、ヒドロキシ基又はメルカプト基 の有機又は無機の塩(例えば、ナトリウム塩、カリウム 塩、銀塩等)、アミノ基、アルキルアミノ基(ジメチル アミノ、2-クロルエチルアミノ、モルホリノ、ピロリ ジニル等の基)、環状アミノ基(例えば、ピロリジノ 基)、アシルアミノ基(アセトアミド、トリフルオロア セトアミド、ヘプタフルオロブタンアミド等)、オキシ カルボニルアミノ基(エトキシカルボニルアミノ等)、 ヘテロ環基(5~3員の含窒素ヘテロ環、例えばベンツ

トリアゾリル基、イミダゾリル基、トリアゾリル基、テトラゾリル基等)、ウレイド基(メチルウレイド、フェニルウレイド、p-シアノフェニルウレイド等)、スルホンアミド基(メタンスルホンアミド、トリフルオロメタンスルホンアミド等)を表す。XとW、XとRは、それぞれ互いに結合して環状構造を形成してもよい(XとWが形成する環としては、例えばピラゾロン、ピラゾリジノン、シクロペンタンジオン、 $\beta-$ ケトラクタム等が挙げられる)。

【0033】また、前記Rの置換基の内では、ヒドロキシ基、メルカプト基、アルコキシ基、アルキルチオ基、ハロゲン原子、ヒドロキシ基又はメルカプト基の有機又は無機の塩、例えば、ナトリウム塩、カリウム塩、銀塩等、また、ヘテロ環基の中では、5~6員の含窒素ヘテロ環、例えばベンツトリアゾリル基、イミダゾリル基、トリアゾリル基、テトラゾリル基等が好ましくは挙げられ、更に好ましくはヒドロキシ基、アルコキシ基、ヒドロキシ基又はメルカプト基の有機又は無機の塩、ヘテロ環基が挙げられ、特に好ましくはヒドロキシ基、ヒドロキシ基又はメルカプト基の有機又は無機の塩が挙げられる。

【0034】また上記X及びWの置換基の内、置換基中にチオエーテル結合を有するものが好ましい。

【0035】次に一般式(1)で表される化合物の具体 例を以下に示すが、これらに限定されるものではない。

[0036]

[化3]

x c w					
но ^{_ Ё} `н					
×	-coch3	-cocF ₃	CN CN	-сно	-coch ₂ sch ₃
-COOC ₂ H ₅	1-1	2-1	3-1	4-1	5-1
−cocooc₂H₅	1-2	2-2	3-2	4-2	5-2
-COCF ₃	1 – 3	2-3	3-3	4-3	53
-SO₂CH₃	1-4	2-4	3-4	4-4	5-4
сно	1-5	_	3-5	4-5	5-5
—сосн ₃	1-6	_	3-6	_	5-6
-coch₂sch₃	-	_	3-7	_	5-7
-so ₂ cF ₃	1-7	2-5	3-8	4-6	5-8
N N	1-8	2-6	3-9	4-7	5-9
– соосн₂ сн₂ѕсн₃	1-9	2-7	3-10	4-8	5-10
−cocooch₂ ch₂sch₃	1-10	2-8	3-11	4-9	5-11
−сосоnнсн₂ сн₂sсн₃	1-11	2-9	3-12	4-10	5-12

[0037]

11

	13
Χ、	-W
ì	Ī
HO´`	'nн

,,,,			
X	-сососн ₃	-cocooc ₂ H ₅	-cocosc₂H₅
—COOC₂H ₅	6-1	71	8-1
-cocooc₂H₅	6-2	7-2	8-2
—сосн ₃	6-3	_	8-3
-cocf ₃	6 – 4	_	8-4
−so₂cн₃	6-5	7-3	8-5
-so ₂ CF ₃	6-6	7-4	8-6
— сно	6-7	-	8-7
-coch₂sch₃	6-8	_	8-8
N N	6-9	7-5	8-9
−cooçн₂ cн₂scн₃	6-10	7-6	8-10
−cocooch₂ ch₂sch₃	6-11	7-7	8-11
-coconhch₂ Ch₂SCh₃	6-12	7-8	8 – 12
	i	1 .	j

[0038]

【化5】

x _ w	15
н о _с_н	

- w	-coconhçh₂	S	l	
	сн₂sсн₃	−ссн₃	-cooc ₂ H ₅	-COSC ₂ H ₅
—соос₂н ₅	91	10-1	11-1	12-1
-cocooc₂H₅	9-2	10-2		12-2
-COCH ₃	_	10-3	_	12-3
-COCF ₃		10-4	_	12-4
—so₂CH ₃	9-3	10-5	11-2	12-5
-so ₂ cF ₃	9-4	10-6	11 – 3	12-6
—сно		10-7	_	12-7
—coch₂sch₃	-	10-8	_	12-8
N N	9-5 ·	10-9	11 – 4	12-9
соосн₂ сн₂sсн₃	9-6	10-10	11-5	12-10
−сосоосн ₂ сн ₂ sсн ₃	9-7	10-11	11-6	12-11
−сосоннсн₂ сн₂sсн₃	9-8	10-12	_	12-12

[0039]

【化6】

	(10)		13 175 2 0 0
17 xw			18
x _ w ''			
HO_C_H		N==\	
X	-conh-	-csnH-(N-)	−so₂cн₃
-COOC₂H₅	13-1	14-1	15-1
-cocooc ₂ H ₅	13-2	14-2	15-2
—сосн ₃	13-3	14-3	_
-cocF ₃	13-4	14-4	_
-SO₂CH₃	13-5	14-5	15-3
-so _z cF ₃	13-6	14-6	15-4
—сно	13-7	14-7	_
-COCH₂SCH₃	13-8	14-8	-
N N	13-9	14-9	15-5
–соосн₂ сн₂sсн₃	13-10	14-10	15-6
−сосоосн ₂ сн ₂ sсн ₃	13-11	1411	15-7
−сосоинсн₂ сн₂sсн₃	13-12	14-12	15 8
	I	1	I

[0040]

【化7】

x _c	_W	19
HO C		

HO H			i	i i	ì
X	-SO ₂ CF ₃	-soch ₃	-so₂och₃	-so ₂ scH ₃	-SO2NH2
—COOC₂H₅	_	17-1	18-1	19-1	20-1
-cocooc ₂ H ₅	-	17-2	18-2	19-2	20-2
-coch ₃	_	17-3	18-3	19-3	20-3
-cocf ₃	_	17-4	18-4	19-4	20-4
-SO₂CH₃	_	17-5	18-5	19-5	20-5
-SO ₂ CF ₃	_	17-6	18-6	19-6	20-6
-сно		17-7	18-7	19-7	20-7
-coch₂sch₃	_	17-8	18-8	19-8	20 – 8
√° C	16-1	179	18-9	19 – 9	20 – 9
–соосн ₂ сн₂ѕсн₃		17-10	1810	19-10	20-10
−cocooch₂ Ch₂sch₃	_	17-11	18-11	19-11	20-11
−сосоннсн₂ сн₂ѕсн₃	16-2	17-12	18-12	19-12	20-12
		-	•	•	•

[0041]

【化8】

		(12)		UT.	m 2 0 0 1
21					22
x`c`M					
HO_C_H				0	
- 1		^ .		-POC2H5	
W	-soch ₃	O II -SSC ₂ H ₅	O II -SNHCH ₃		
X	−soch ₃	−SSC ₂ H ₅	-snhch₃	OC ₂ H ₅	-NO ₂
-coocF ₂					
1 - 1	21 – 1	22 – 1	23-1	24-1	25-1
CF ₂ H					
−COCOOCH ₂ ÇF ₂					
· J	21-2	22-2	23-2	24-2	25-2
CF ₂ H					
					i
-coch₃	21-3	22-3	23-3	24 – 3	25-3
		1			
-cocf ₃	21-4	22-4	23-4	24-4	25-4
-SO ₂ CH ₃	21-5	22-5	23-5	24-5	25-5
,					
-SO ₂ CF ₃	21 – 6	22-6	23-6	24-6	25-6
002013	21 0	22 0	23 0	1 24 0	
-сно	21-7	22-7	23-7	24-7	25-7
0110	21-,	1 22 '	25-7	17 /	25-7
-coch ₂ sch ₃	21-8	22-8	22 8	24 – 8	25-8
000H230H3	21-0	22-8	23-8	24-8	25-8
					l
N N					ļ
	21-9	22-9	23-9	24-9	25-9
∕ N /		Į			İ
			1		Ì
−соо¢н ₂	1	00 40			
CH₂SCH₃	21-10	22-10	23-10	24-10	25-10
• •		1			
~сосооçн ₂					
ĊH₂SCH₃	21-11	22-11	23-11	24-11	25-11
				1	
-coconhçh₂					1
CH₂SCH₃	21-12	22-12	23-12	24-12	25-12
Origodrig	1	1	1		

[0042]

【化9】

		¢осн₃	сно	ÇOCF₃	ŞO₂CH₃
x	N -CCH ₃	-CCH ₃	-CH	N -CCF ₃	N - -CCH ₃
-COOC ₂ H ₅	26-1	27-1	28-1	29-1	30-1
-cocooc₂H ₅	26-2	27-2	28-2	29-2	30-2
—сосн ₃	26-3	27-3	28-3	29-3	30-3
-COCF ₃	26-4	27-4	28-4	29-4	304
-so₂cн₃	26-5	27 – 5	28-5	29-5	30-5
-so ₂ CF ₃	26-6	27 – 6	28-6	29-6	30-6
-сно	26-7	27-7	28-7	29-7	30-7
N = -CCH ₃	26 – 8	27 – 8	28 – 8	29 – 8	30 — 8
COCH ₃ N H CCH ₃	_	27-9	28-9	29 – 9	30-9
CHO N - CH	_	-	28-10	29-10	30-10
SO ₂ CH ₃ N N — CCH ₃	_	-	_	29-11	30-11

[0043]

40 【化10】

w	i ii l	19 1	NC CN	NC CN	NC CN
X	-ё-н	-с-н	−C−CH ₃	-C-CF ₃	-C-CN
-cooc₂H ₅	31-1	32-1	33-1	34-1	35-1
-cocooc ₂ H ₅	31-2	32-2	33-2	34 – 2	35-2
—сосн ₃	31-3	32-3	33 – 3	34-3	35-3
-cocF ₃	31-4	32-4	33-4	34-4	35-4
-сно	31 – 5	32 – 5	33-5	34-5	35-5
-so ₂ cH ₃	31-6	32-6	33-6	34-6	35-6
-SO ₂ CF ₃	31-7	32-7	33-7	34-7	35-7
NC CN C C-H	31 – 8	32-8	33-8	34-8	358
NC CN	31-9	_	33-9	34-9	35-9
NC_CCN CC-CF ₃	31 – 10	_	_	34-10	35 — 10
NC CN	31-11	_	_	_	35-11
	1		1	1	ļ

【0044】

x _C W	27
HO, C, H	

но п				,	
X	-CF3	-CH=CHCN	-сн=снсно	-c≡ccF ₃	-c≡ccn
−COOC ₂ H ₅	36-1	37 – 1	38 — 1	39 – 1	40-1
-cocooc ₂ H ₅	36-2	37-2	38-2	39 – 2	40-2
-cocF ₃	36-3	37-3	38-3	39 – 3	40-3
−so₂cн₃	36-4	37-4	38-4	39-4	40-4
−сосн ₃	36-5	37-5	38-5	39-5	40-5
-so₂CF ₃	36-6	37-6	38-6	39-6	40-6
—сно	36-7	37-7	38-7	39-7	40-7
-coch₂sch₃	36-8	37 – B	38-8	39-8	40-8
\prec_{N}^{S}	36-9	37-9	38-9	39-9	40-9
-соосн ₂ сн ₂ sсн ₃	36-10	37-10	38-10	39-10	40-10
−сосоосн ₂ сн ₂ sсн ₃	36-11	37-11	38-11	39-11	40-11
−сосоинсн _а сн₂ѕсн₃	36-12	37-12	38-12	39-12	40-12
	•	•	•	•	•

[0045]

【化12】

		(10)		17	11772 0 0 1
xw					30
X . C . W					
HO_C_H		0. 🐟	N/ON		
X	CN_		N N	CI	н
—cooc₂H₅	41-1	42-1	43-1	44-1	45-1
−cocooc₂H ₅	41-2	42-2	43-2	44-2	45-2
—сосн₃	41-3	42 – 3		44-3	45-3
-cocf ₃	41-4	42 4		44-4	454
—so₂cH₃	41-5	42-5	43-3	44-5	45-5
-so ₂ CF ₃	41-6	_	43-4	44-6	45-6
—сно	41-7	42-6	_	44-7	45-7
-coch₂sch₃	41-8	42-7	_	44 – 8	45-8
N	41-9	42-8	43-5	44-9	45-9
−соосн ₂ сн ₂ ѕсн ₃	41 – 10	42-9	43-6	44-10	45-10
−cocooch₂ ch₂sch₃	41-11	42 – 10	43-7	44-11	45-11
−сосоннсн₂ сн₂sсн₃	41-12	42-11	43-8	44-12	45-12
	1				1

[0046]

【化13】

31					32
HO C H	+ //	+ CH ₃) [+] ₁	
X	CI_N	CI CH3	cı ⁻	Br O	CI CH2CH2SCH3
-COOC₂H₅	46-1	47-1	48-1	49-1	50-1
-cocooc ₂ H ₅	46 – 2	47-2	48 – 2	49-2	50 – 2
—сосн ₃	46-3	47-3	48-3	49-3	50-3
-cocf3	46-4	47-4	48-4	49-4	50 – 4
−so ₂ cH ₃	46-5	47-5	48-5	49 – 5	50 – 5
-so ₂ cF ₃	46-6	47 – 6	48-6	49-6	50-6
-сно	46-7	47-7	48-7	49-7	50-7
-coch₂sch₃	46-8	47-8	48-8	49 – 8	50 — 8
	46-9	47-9	48-9	49-9	50 — 9
−соосн ₂ сн ₂ sсн ₃	46-10	47-10	48-10	49 – 10	50-10
-сосоосн ₂ сн₂sсн₃	46 – 11	47—11	48-11	49-11	50-11
−сосоинсн ₂ сн ₂ sch	46 — 12	47-12	4812	49-12	50-12

[0047]

	ζ/	
x _c_w 33		ÇH₃
но ^{-с} _н w	CH ₃ + CH ₃ N C C	→N CI CI
-cooc₂H₅	51-1	52 – 1
-cocooc₂H ₅	51 – 2	52-2
−сосн₃	51 – 3	52-3
-cocci3	51-4	52 – 4
−so₂cH₃	51-5	52 – 5
-so ₂ CF ₃	51-6	52 – 6
-сно	51-7	52-7
-cocH ₂ s-	51-8	52-8
N	51-9	52-9
— соосн₂ сн₂sс₂н₅	51-10	52 — 10
−сосоосн₂ сн₂sс₂н₅	51-11	52-11
-coconhch ₂	51-12	52-12

【0048】

x_c_w	35
ĸŌ ^C H	

54-1 54-2 54-3	-CHO 55-1 55-2 55-3	-COCH ₂ SCH ₃ 56-1 56-2	-SO ₂ CH ₃ 57-1 57-2
54-2	55-2		
54-3		56-2	57-2
	55-3		
i		56 — 3	57-3
54-4	55-4	56-4	57-4
_	55-5	56-5	57-5
_	_	56-6	57-6
54-5	55-6	56-7	57-7
-	_	56-8	_
54-6	55-7	56-9	57 — 8
54-7	55-8	56 — 10	57-9
7 54-8	55-9	56 – 11	57-10
54-9	55-10	56 – 12	57-11
	54-6 54-7 54-8		54-5 55-6 56-7 56-8 54-6 55-7 56-9 54-7 55-8 56-10 7 54-8 55-9 56-11

[0049]

【化16】

x_c^w					
Na O L H		COCH3	ŞO₂CH₃	NC_ _C _CN	0~
X	−SO ₂ CF ₃	-CCH ₃	-CCH ₃	Č, CH³	\prec
-COOC₂H₅	58 — 1	59-1	60 — 1	61-1	62-1
-cocooc₂H ₅	58-2	59 – 2	60-2	61-2	62-2
—сосн ₃	_	59 - 3	60-3	61-3	
-cocF ₃	_	59-4	60-4	61 – 4	_
-сно	-	59 – 5	60-5	61 – 5	-
—so₂cн₃	_	59 — 6	60 — 6	61 — 6	_
-so ₂ CF ₃	58-3	59-7	60-7	61 7	62 - 3
-COCH₂SCH₃	5B-4	59 8	60-8	61 – 8	
N	58-5	59-9	60-9	61 — 9	62 – 4
–соосн₂ сн₂sсн₃	58-6	59-10	60-10	61 — 10	62-5
−сосоосн ₂ сн ₂ sсн ₃	58-7	59-11	60-11	61-11	62 – 6
−сосоннсн₂ сн₂sсн₃	58-8	59-12	60-12	61 – 12	62-7
	•	1)	,	Į.

[0050]

【化17】

	39
X	_,W
	Ç
. i	Ü.
C ₂ H ₅ O´`	

w	1 1	-COCF2		1
X	-COCCI3	ĊF₂H	-CHO	-COCH ₂ SCH ₃
- COOCH ₂ CH ₂ SCH ₃	63 – 1	64-1	65-1	66 – 1
−cocoocH ₂ CH ₂ scH ₃	63-2	64-2	65-2	662
-cocf ₃	63 – 3	64-3	65 – 3	66-3
СНО	63-4	64-4	65 – 4	66-4
-so ₂ CH ₃	63-5	64 – 5	65-5	66-5
-so ₂ CF ₃	63-6	64 – 6	65-6	66-6
—cocH₂scH₃	63-7	64-7	65-7	66-7
	1	1	i	t

[0051]

* *【化18】

				NC_ _C _CN	Й Сосн ³	N / N
X	-COCF ₃	-сно	-coch₂sch₃	_сн₃	[™] CH ₃	人 _N リ
-COOC ₂ H ₅	67-1	67-2	-	67-4	676	_
-coch ₂ sch ₃	_		67-3	_	_	_
-COCH ₃	_	_	_	_	-	67-5

[0052]

【化19】

41

$$68 - 1$$
 $C_2H_5OC_{C}CCCF_3$
 $C_4H_9S^{C}H$

70-1

NC, CN

O C

$$C_2H_5OC$$
 C_3H_9NH
 C_4H_9NH
 【0053】 【化20】

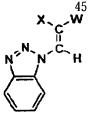
*【0054】 【化21】

R:
$$-OH$$
 72-1
 $-OC_2H_5$ 72-4
 $-SCH_3$ 72-7

*10 R H

[0056]

【化23】



		-			
X	—сосн ₃	-cocf ₃	сно	−сосн₂ѕсн₃	-SO₂CH₃
−cooc₂H ₅	73-1	74-1	75-1	76-1	77-1
-cocooc ₂ H ₅	73-2	74-2	75-2	76-2	77-2
—сосн ₃	73-3	74-3	75 – 3	76-3	77-3
-cocF ₃	_	74-4	75-4	76-4	77-4
-сно	_	_	75-5	76-5	77 – 5
-so _z cH ₃	_	· _	_	76-6	77 – 6
-so ₂ CF ₃	73-4	74-5	75-6	76-7	77-7
-cocH₂scH₃	_	_	_	76-8	_
√° C	73-5	74-6	75-7	76-9	77-8
–соосн₂ сн₂sсн₃	73-6	74-7	75—B	76 10	77-9
−сосоосн₂ сн₂sсн₃	73-7	74-8	75-9	76-11	77-10
−COCONHCH ₂ CH ₂ SCH ₃	73-8	74-9	75—10	76 – 12	77-11
	I	I	1	I	

[0057]

【化24】

		(23)			101751200
47 XW					48
Ç					
Ŋ ^{ĸŊ} ŊŹĊĦ					
)					
		ÇOCH ₃	ŞO₂CH₃	NCCN	
w	1	N	N I	i i	^
X	-so₂cF₃	—"ссн₃	-ccH₃	∕ ^с ′н	N
-COOC₂H₅	78-1	79-1	80-1	81-1	82-1
-cocooc ₂ H ₅	78-2	79-2	80-2	81 – 2	82 – 2
—сосн ₃	_	79-3	80-3	81-3	
-cocf ₃		79-4	80-4	81-4	-
-сно	_	79-5	80-5	81-5	-
-so₂cн₃	_	79-6	80 — 6	81 – 6	-
-so ₂ CF ₃	78-3	79-7	80-7	81-7	82-3
−coch _z sch ₃	78-4	79-8	80-8	81 – 8	_
	78-5	79-9	80 — 9	819	82-4
– соосн₂ сн₂ѕен₃	78 – 6	7910	80-10	81 — 10	82-5
−cocooch₂ Ch₂sch₃	78-7	79-11	80-11	81-11	82-6
−сосоинсн₂ сн₂sсн₃	78-8	79-12	80 12	81 – 12	82-7
	•	1	1	1	I

[0058]

【化25】

_ 1					•
X	−сосн ₃	-cocF ₃	-сно	-COCH ₂ SCH ₃	-SO ₂ CH ₃
-cooc ₂ H ₅	83 – 1	84-1	85-1	86-1	871
-cocooc₂H₅	83-2	84-2	85-2	86-2	87-2
—сосн₃	B3-3	84 – 3	85-3	86-3	87-3
-cocf3	_	84-4	85-4	86-4	87 – 4
сно	_	_	85-5	86 – 5	87-5
-so₂cH₃	_	_	_	86-6	87-6
-so _z cF ₃	83-4	84-5	85-6	86-7	87-7
—COCH₂SCH₃	_	_	_	86-8	_
	83-5	84-6	85-7	86-9	87-8
−COOCH ₂ CH ₂ SCH ₃	83-6	84-7	85-8	86-10	87-9
−cocooch₂ ch₂sch₃	83-7	84-8	85-9	86-11	87-10
−COCONHCH2 CH2SCH3	83-8	84 – 9	85-10	86 – 12	87-11

[0059]

【化26】

X,C,AA					
N-C-H					
N -		СОСН³	ŞO₂CH₃	NC. CN	.0~
X	-SO ₂ CF ₃	-CH	-CH	_C_H	$\frac{1}{2}$
−cooc₂H ₅	88-1	89-1	90-1	91-1	92 – 1
−cocooc₂H₅	88-2	89-2	90-2	91-2	92-2
—cocH₃		89-3	90-3	91-3	_
-cocf ₃	_	89 4	90 – 4	91-4	-
сно	_	89-5	90 – 5	91-5	-
—so₂cн₃	_	89 – 6	90 – 6	91-6	_
-SO₂CF ₃	88-3	89-7	90-7	91-7	92-3
−сосн₂sсн₃	88-4	89 – 8	90-8	91-8	-
√° C	88 5	89 - 9	90-9	91 – 9	92 – 4
−соосн₂ сн₂sсн₃	88-6	89 – 10	90 – 10	91-10	92 – 5
−сосоосн ₂ сн ₂ sсн ₃	88-7	89-11	90-11	91 – 11	92-6
−COCONHCH ₂ CH ₂ SCH ₃	88-8	89-12	90-12	91-12	92-7

[0060]

【化27】

(5)

(6)

[0061]

* *【化28】 **(8)**

(9)

(10)

(11)

(12)

55

[0062]

* * 【化29】 (13)

CH3COO CN

(15)

OC₂H₅

(17)

(18)

(16)

[0063]

【化30】

【0064】一般式(1)で表される化合物の添加層は、ハロゲン化銀を含む感光層及び/又は感光層に隣接した層である。また添加量はハロゲン化銀粒子の粒径、ハロゲン組成、化学増感の程度、抑制剤の種類等により最適量は一様ではないが、ハロゲン化銀1 モルッ当たり 1 0^{-6} モル~1 0^{-1} モル程度、特に 1 0^{-5} モル~1 0^{-2} モルの範囲が好ましい。これらはハロゲン化銀粒子形成時から塗布までの任意の時期に感光材料中に添加できる。

あるいは超音波によって分散して用いることもできる。 【0066】 これらの化合物は、やはり硬調化剤として知られているヒドラジン誘導体と併用して用いてもよく、例えば、特開平7-104426号公報に記載の一般式(H)及び一般式(Ha)で表される化合物で、具体的には同公報8頁 ~15 頁に記載の化合物H-1からH-44に記載されたもの等を併用して用いることも出来る。

【0065】これら一般式(1)で表される化合物は、適当な有機溶媒、例えばアルコール類(メタノール、エタノール、プロパノール、フッ素化アルコール)、ケトン類(アセトン、メチルエチルケトン)、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、メチルセルソルブなどに溶解して用いることができる。また、既に良く知られている乳化分散法によって、ジブチルフタレート、リクレジルフォスフェート、グリセリルトリアセテートあるいはジエチルフタレートなどのオイル、酢酸エチルカロヘキサノンなどの補助溶媒を用いて溶解し、機械的に乳化分散物を作製して用いることができる。あるいは固体分散法として知られている方法によって、ビニル化合物の粉末を水の中にボールミル、コロイドミル、

【0067】次に、本発明に用いられる一般式(2)で表されるカルコゲン化合物について説明する。

40 【0068】本発明に係るカルコゲン原子を含有する有機増感剤としては、特開昭60-150046号、特開平4-109240号、特開平11-218874号等の明細書に開示されている種々の構造を有する有機増感剤を用いることができるが、前記の一般式(2)で示される化合物の少なくとも1種を用いることが好ましい。【0069】式中、A'はハロゲン化銀に吸着可能な基を含む原子群を表し、L'は2価の連結基を表し、Z'は不安定カルコゲン原子部位を含む原子群を表し、W'、W²及びW³はカルボン酸基、スルホン酸基、スルフィン50酸基、リン酸基、亜リン酸基及びホウ酸基を表す。m1

60

は0又は1を表し、n1は1~3の整数を表し、11、12及び13は各々0~2の整数を表す。但し、11、12、13は同時に0であっても良い、すなわち、水溶性基を一つも有しなくても良い。

【0070】一般式(2)においてA¹で表されるハロ ゲン化銀に吸着可能な基を含む原子群としては、メルカ プト基を有する原子群(例えば、メルカプトオキサジア ゾール、メルカプトテトラゾール、メルカプトトリアゾ ール、メルカプトジアゾール、メルカプトチアゾール、 メルカプトチアジアゾール、メルカプトオキサゾール、 メルカプトイミダゾール、メルカプトベンゾチアゾー ル、メルカプトベンゾオキサゾール、メルカプトベンズ イミダゾール、メルカプトテトラザインデン、メルカプ トピリジル、メルカプトキノリル、2-メルカプトピリ ジル、メルカプトフェニル、メルカプトナフチル等の各 基)、チオン基を有する原子群(例えば、チアゾリンー 2-チオン、オキサゾリン-2-チオン、イミダゾリン -2-チオン、ベンゾチアゾリン-2-チオン、ベンゾ イミダゾリン-2-チオン、チアゾリジン-2-チオン 等)、イミノ銀を形成する原子群(例えば、トリアゾー 20 ル、テトラゾール、ベンゾトリアゾール、ヒドロキシア ザインデン、ベンズイミダゾール、インダゾール等)、 エテニル基を有する原子群(例えば、2-[N-(2-プロピニル) アミノ] ベンゾチアゾール、N-(2-プ ロピニル)カルバゾール等)等が挙げられる。

【0071】一般式(2)において2¹で表される不安定カルコゲン原子部位を有する原子群とは、硝酸銀の存在下でカルコゲン銀を形成する化合物群をいう。これらの不安定カルコゲン原子部位を有する原子群においてはカルコゲン原子が、炭素原子又はリン原子と2重結合で結ばれた構造単位を有すること好ましく、また、カルコゲン原子とは硫黄原子、セレン原子、テルル原子を意味する。

【0072】不安定硫黄部位を含む原子群の具体例としては、チオ尿素基を有する原子群(例えば、N, N' - ジエチルチオ尿素、N - N

【0073】不安定セレン部位を含む原子群の具体例と しては、セレノ尿素基を有する原子群(例えば、N, N 50

ージメチルセレノ尿素、セレノ尿素、N-アセチルー N, N'ージエチルセレノ尿素、Nートリフルオロアセ チル-N', N'-ジメチルセレノ尿素、N-エチル-N'-(2-4アゾリル) セレノ尿素、N, N'-3ブ ェニルセレノ尿素等)、セレノアミド基を有する原子群 (例えば、N-メチルーセレノベンズアミド、N-フェ ニルーセレノベンズアミド、Nーエチルーセレノベンズ アミド等)、フォスフィンセレニド基を有する原子群 (例えば、トリフェニルフォスフィンセレニド、ジフェ 10 ニルー (ペンタフルオロフェニル) フォスフィンセレニ ド、トリス(m-クロロフェニル)フォスフィンセレニ ド等)、セレノフォスフェート基を有する原子群(例え ば、トリス(p-トリル)セレノフォスフェート等)、 セレノエステル基を有する原子群(例えば、pーメトキ シセレノベンゾイックアシド=〇ーイソプロピルエステ ル、セレノベンゾイックアシド=Se-(3'-オキソ ブチル) エステル、p-メトキシセレノベンゾイックア シド=Se-(3'-オキソシクロヘキシル)エステル 等の各基)、セレニド基を有する原子群(例えば、ビス (2, 6-ジメトキシベンゾイル)セレニド、ビス(n ーブトキシカルボニル)セレニド、ビス(ベンジルオキ シカルボニル)セレニド、ビス(N. Nージメチルカル バモイル) セレニド等の各基)、トリセレナン基を有す る原子群 (例えば、2, 4, 6-トリス (p-メトキシ フェニル)トリセレナン等)、セレノケトン基を有する 原子群(例えば、4-メトキシセレノアセトフェノン、 4, 4-メトキシセレノベンゾフェノン等)等の原子群 が挙げられる。

【0074】不安定テルル部位を含む原子群の具体例と 10 には、フォスフィンテルリド基を有する原子群 (例えば、ブチルージーイソプロピルフォスフィンテルリド、トリスシクロヘキシルフォスフィンテルリド等)、テルロ尿素基を有する原子群 (例えば、N, N'ージエチルーN, N'ージエチレンテルロ尿素、N, N'ージメチレンーN, N'ージメチルテルロ尿素等)、テルロアミド基を有する原子群 (例えば、N, Nージメチルーテルロベンズアミド、N, Nーテトラメチレンー (pートリル)テルロベンズアミド等)、テルロフォスフェート基を有する原子群 (例えば、トリス (pートリル)テルロフォスフェート、トリスブチルテルロフォスフェート等)、テルロフォスフォリックアミド基を有する原子群 (例えば、ヘキサメチルテルロフォスフォリックアミド等)等の原子群が挙げられる。

【0075】不安定セレン及びテルル部位を有する原子群としては、その他に、特開平4-25832号、同4-109240号、同4-147250号、同4-33043号、同5-24332号、同5-24333号、同5-303157号、同5-306268号、同5-306269号、同6-27573号、同6-43576号、同6-75328号、同6

-17528号、同6-180478号、同6-17529号、同6-208184号、同6-208186号、同6-317867号、同7-92599号、同7-98483号、同7-104415号、同7-140579号、同7-301880号等に開示された化合物群から選択する事が出来る。

61

【0076】本発明の化合物は水溶性基を有していてもよい。水溶性基としては、例えば、カルボン酸基、スルホン酸基、スルフィン酸基、リン酸基、亜リン酸基及びホウ酸基等が挙げられる。

【0077】本発明の化合物は、ハロゲン化銀への吸着可能な基と不安定カルコゲン原子部位とをそれぞれ少なくとも1つ有するものであり、ハロゲン化銀への吸着可能な基と不安定カルコゲン原子部位は、直接結合していても連結基を介して結合していても良い。また水溶性基を有する場合水溶性基とハロゲン化銀への吸着可能な基と不安定カルコゲン原子部位は、直接結合していても連結基を介して結合していても良い。

【0078】 L^1 で表される2価の連結基は、炭素原子、水素原子、酸素原子、窒素原子又は硫黄原子等から構成される基であり、具体的には、炭素数 $1\sim20$ のアルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、プロピレン、ヘキシレン等の各基)、アリーレン基(例えば、フェニレン、ナフチレン等の各基)、 $-CONR_1-$ 、 $-SO_2NR_2-$ 、-O-、-S-、 $-NR_3-$ 、 $-NR_4CO -NR_5SO_2-$ 、 $-NR_6CONR_7-$ 、-CO- -CO-
【0079】 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 、 R_5 、 R_6 、 R_7 は各々水素原子、脂肪族基、脂環式基、芳香族基または複素 30環基を表す。 $R_1 \sim R_7$ で表される脂肪族基としては炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖又は分岐のアルキル基(例えば、メチル、エチル、イソプロピル、2-エチルーへキシル等の各基)、アルケニル基(例えば、プロペニル、3-ペンテニル、2-ブテニル、シクロヘキセニル等の各基)、アルキニル基(例えば、プロパルギル、3-ペンチニル等の各基)、アラルキル基(例えば、ベンジル、フェネチル等の各基)が挙げられる。脂環式基としては、炭素数 $5 \sim 8$ の脂環式基(例えば、シクロペンチル、シクロヘキシル等の各基)、芳香族基としては、炭素数 $6 \sim 1$ 400 の単環または縮合環の基であり、具体的には、フェニ

ル基またはナフチル基が挙げられ、複素環基としては酸 素原子、硫黄原子又は窒素原子を含む5員~7員の単環 またはさらに他の環が縮合した縮合環の基であり、具体 的には、フリル、チエニル、ベンゾフリル、ピロリル、 インドリル、チアゾリル、イミダゾリル、モルホリル、 ピペラジル、ピラジル等の各基が挙げられる。R1~R7 で表される各基は任意の位置に任意の原子、基が置換で き、置換原子、置換基の例としては、例えば、ヒドロキ シ基、ハロゲン原子(例えば、フッ素原子、塩素原子、 10 臭素原子、沃素原子)、シアノ基、アミノ基(例えば、 メチルアミノ、アニリノ、ジエチルアミノ、2-ヒドロ キシエチルアミノ等の各基)、アシル基(例えば、アセ チル、ベンゾイル、プロパノイル等の各基)、カルバモ イル基(例えば、カルバモイル、N-メチルカルバモイ ル、N. Nーテトラメチレンカルバモイル、Nーメタン スルホニルカルバモイル、N-アセチルカルバモイル等 の各基)、アルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキ シ、2-ヒドロキシエトキシ、2-メトキエトキシ等の 各基)、アルコキシカルボニル(例えば、メトキシカル 20 ボニル、エトキシカルボニル、2-メトキシエトキシカ ルボニル等の各基)、スルホニル基(例えば、メタンス ルホニル、トリフルオロメタンスルホニル、ベンゼンス ルホニル、pートルエンスルホニル等の各基)、スルフ ァモイル基(例えば、スルファモイル、N. Nージメチ ルスルファモイル、モルホリノスルホニル、N-エチル スルファモイル等の各基)、アシルアミノ基(例えば、 アセトアミド、トリフルオロアセトアミド、ベンズアミ ド、チエノカルボニルアミノ、ベンゼンスルフォンアミ ド等の各基)、アルコキシカルボニルアミノ基(例え ば、メトキシカルボニルアミノ、N-メチルーエトキシ カルボニルアミノ等の各基)等の基が挙げられる。

【0080】W¹、W²、W³で表されるカルボン酸基、スルホン酸基、スルフィン酸基、リン酸基、亜リン酸基及びホウ酸基はフリーの形態でもアルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム、有機アミンと対塩を形成していても良い。

【0081】以下に本発明の一般式(2)で示される化合物の具体例を示すが、これらに限定されるものではない。

0 【0082】 【化31】 63 **2-1**

$$\begin{array}{c|c} S & S \\ \hline N & NH-C-NH-C_2H_5 \end{array}$$

$$\begin{array}{c}
S \\
N
\end{array}
-NH-
\begin{array}{c}
S \\
I \\
C-NH-C_2H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} S & \xrightarrow{O} & \text{CH}_2\text{COO}^- \cdot \text{NH}(\text{C}_2\text{H}_5)_3 \\ & &$$

$$\left(\bigcirc \right)_3 P = S$$

[0083]

【化32】

2-8

2-9

2 - 10

$$S = S$$
 $C_2H_4 - N$
 N
 N
 N
 N
 N
 N

2-11

2 - 12

$$\begin{array}{c|c}
S & C_2H_5 \\
N & N \\
C_2H_5 & O
\end{array}$$

2-13

[0084]

【化33】

2-14

2-15

2-16

2-17

2-18

2-19

[0085]

【化34】

S-22

2-23

2-24

[0086]

2-26

2-27

2-28

2-29

【0087】 【化36】

[0088] 【化37】

2-31

2 - 30

2 - 32

2 - 33

2 - 34

$$H_3CO$$
 Te
 O
 C_2H_5
 C_2H_5

2-35

2 - 36

2-37

2-38

2-39

[0089]

40 【化38】

$$(C_2H_5)_2N \xrightarrow{Se} 0 \\ NH-CH_2 \xrightarrow{N} N \\ N-N$$

2 - 41

$$(C_2H_5)_2N \xrightarrow{\text{Se}} CH_3$$

$$0 \qquad N$$

$$N$$

$$N$$

2-42

$$(C_2H_5)_2N$$
Se
$$N$$

$$NH-C_2H_4-NH$$
O

2 - 43

2-44

$$(iso^{-}C_3H_7)_2 - P$$

$$C_2H_4CONH - S$$

$$NHCH_3$$

[0090]

2-45 79 HS—CONH—Se

 $\begin{array}{c} \text{Te} \\ \text{(HOOC-C}_3H_6)_2-\overset{\parallel}{P} \\ \text{OC}_3H_6CO-\overset{\text{NH}}{\longrightarrow} \\ \text{N} \\ \end{array}$

2-47 NH Se

2-48

N-N
N
NHCO
Se
P
F

[0091] [化40]

81 **2** – **50**

2-51

2-52

2-53

2 - 54

[0092]

【化41】

2-55⁸³

2-56

2-57

2 – 58

2-59

2-60

[0093]

【化42】

85 **2-61**

2-62

2-63

2-64

2-65

[0094]

[化43]

$$2 - 67$$

$$S_{e} = P$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{4}CO$$

2 - 68

$$\begin{array}{c} \text{Se} \\ \text{||} \\ \text{(n)H}_9\text{C}_4\text{NHCNH} \end{array}$$

2 - 69

2 - 70

【0095】本発明のカルコゲン化合物の使用量は、使 用するカルコゲン化合物、ハロゲン化銀粒子、化学増感 環境などにより変わるが、ハロゲン化銀1モル当たり、 $10^{-8} \sim 10^{-2}$ モルが好ましく、より好ましくは 10^{-7} ~10⁻³ モルを用いる。本発明における化学増感環境と しては特に制限はないが、pAgとしては6~11が好 ましく、より好ましくは7~10であり、pHは4~1 ○が好ましく、より好ましくは5~8、温度としては1 50 【○○97】以下、別の化学増感剤である一般式(3)

0℃~60℃が好ましく、より好ましくは10℃~30 **℃**である。

【0096】これらのカルコゲン化合物は化学増感後に 熱現像感光材料中に残存する反応後の残基も銀化合物に 親和性が強く、色調剤として作用している様であり、色 調剤としての現像促進作用も又感光材料の写真特性に関 係していると考えられる。

で表される化合物について説明する。

[0098]

 $R_{11} - R_{12} - A_{12}$ (I(I(I)) $- S - R_{13}$ 式中、 R_{12} は $- S_{12}$ O_{2} $S - S_{13}$ $- S_{14}$ O_{15} $O_$

【0099】 R_{11} 及び R_{13} で表される置換または無置換の芳香族炭化水素としては、炭素数 $6\sim20$ のものが挙げられる。具体的に例えばフェニル、ナフチル、アント

ラニル等が挙げられる。

【0100】R₁₁ 及びR₁₃ で表されるヘテロ環としては、単環でも縮合環でもよく、N、O、S、Se及びTeの原子の少なくとも1種を環内に有するヘテロ環基が挙げられる。具体的には例えば、ピロリン、フラン、テトラヒドロフラン、ピリジン、ピペリジン、モルホリン、チアジアゾール、チアトリアゾール、ベンゾチアゾール、ベンゾオキサゾール、ベンゾトリアゾール、インダゾール、ギノリン、キナルジン、ピロリジン、チオフェン、オキサゾール、チアゾール、イミダゾール、セレナゾール、テルルアゾール、トリアゾール、テトラゾール、オキサジアゾール等が挙げられる。また、上記のR₁₁ 及びR₁₃ は各々同じか、又は異なってもよい。

【0101】以下に一般式(3)で表される化合物を具体的に例示する。

[0102]

【化44】

3-1 91 SO₂SAu(I)S N N N

3-2 SO₂SAu(I)S-N-T-CH₃ H₆C₂ CH₂OCH₃

3-3 SO₂SAu(I)S-N-CH₃ CH₃

3-4 SO₂SAu(I)S CH₃OH H₃COCH₂CH₂ CH₃

3-5
SO₂SAu(I)S-N-N-CH₃
H₃C CH₃

3-6

SO₂SAu(I)S

N

CH₂

CH₃

CH₃

[0103] [化45]

$$3-9$$
 (n)H₁₁C₅-SO₂SAu(I)S N CI K⁺

3-10
$$CH_{3}CH_{2}CH=CHCH_{2}-SO_{2}SAu(I)S$$

$$N$$

$$CH_{3}CH_{2}CH=CHCH_{2}-SO_{2}SAu(I)S$$

【化46】 [0104]

$$3-14$$

$$SO_2SAu(I)S \xrightarrow{N} \stackrel{+}{N} CH_3$$

$$H_5C_2 CH_3$$

【化47】

[0105] 40

$$3 - 23$$

3 - 24

[0106]

【化48】

H₃C N CH₃ H₃C N CH₃

BF₄

3-26

F S-S-Au(I)-S-N H₃C-N-N-CH₃

3-27

3-28

3 - 29

3-30

[0107]

【化49】

$$3-31$$

$$F_3C \longrightarrow Se-Se-Au(I)-S \longrightarrow N$$

$$F_3C \longrightarrow N \longrightarrow N$$

$$CF_3$$

$$3-33$$

$$F \downarrow F \downarrow SO_2S-Au(I)-Se \downarrow F \downarrow F \downarrow F$$

$$3-34$$

$$F_3C \longrightarrow SO_2S-Au(I)-Se \longrightarrow F$$

$$Na^+$$

$$\begin{array}{c|c} 3-35 & \\ & & \\ NaO_3S & \\ & & \\ NaO_3S & \\ &$$

【0 1 0 8】一般式 (3)の化合物は、水もしくは有機 40 い。一般式 (3) の化合物の添加量は 1×1 0 $^{-8}$ $\sim 1 \times 1$ 溶媒、例えばメタノール、アセトンもしくはメチルエチ ルケトン (MEK) を含む種々の溶媒のいずれかに可溶 性であり、溶液にして添加することができる。又、微粒 子状固体として分散添加すると更に高い効果が得られる ことがある。一般式(3)で表されるこれらの金増感剤 はハロゲン化銀乳剤(以降単に乳剤或いは感光性乳剤と もいう)の製造過程で添加される。化学増感の工程の条 件、例えばpH、pAg、温度、時間等については特に 制限がなく、当業界で一般に行われている条件で行うこ とができる。又他の増感方法と併用することが好まし

10⁻² モル/AgXモルで、好ましくは1×10⁻⁷~1 $\times 10^{-3}$ EN/AgXENである。

【0109】これらの貴金属増感剤を使用すると、増感 し、カブリー感度の関係が良化する。

【0110】これらの化合物の組み合わせにより本発明 は上記の効果を達成できるものである。これらの増感剤 は米国特許5,891,615号明細書に開示されてい るような酸化剤が存在しない条件下においても好ましい 増感効果を与えることができる。

【0111】本発明において有機銀塩は還元可能な銀源 50

であり、有機酸及びヘテロ有機酸の銀塩、特にこの中でも長鎖の(炭素数 $10\sim30$ 、好ましくは15から25)脂肪族カルボン酸及び含窒素複素環化合物の銀塩が好ましい。配位子が銀イオンに対する総安定度常数として $4.0\sim10.0$ の値をもつような有機又は無機の錯体も好ましい。これら好適な銀塩の例としては、RD17029及び29963に記載されており、以下のものが挙げられる。

【0112】有機酸の銀塩、例えば、没食子酸、蓚酸、 ベヘン酸、ステアリン酸、アラキジン酸、パルミチン 酸、ラウリン酸等の銀塩。銀のカルボキシアルキルチオ 尿素塩、例えば、1-(3-カルボキシプロピル)チオ 尿素、1-(3-カルボキシプロピル)-3.3-ジメ チルチオ尿素等の銀塩、アルデヒドとヒドロキシ置換芳 香族カルボン酸とのポリマー反応生成物の銀塩乃至錯 体、例えば、アルデヒド類(ホルムアルデヒド、アセト アルデヒド、ブチルアルデヒド等)とヒドロキシ置換酸 類(例えば、サリチル酸、安息香酸、3,5-ジヒドロ キシ安息香酸、5,5-チオジサリチル酸)の反応生成 物の銀塩乃至錯体、チオン類の銀塩又は錯体、例えば、 3-(2-カルボキシエチル)-4-ヒドロキシメチル - 4-チアゾリン-2-チオン、及び3-カルボキシメ チルー4ーチアゾリンー2ーチオン等の銀塩乃至錯体、 イミダゾール、ピラゾール、ウラゾール、1,2,4-チアゾール及び1H-テトラゾール、3-アミノ-5-ベンジルチオー1,2,4-トリアゾール及びベンゾト リアゾールから選択される窒素酸と銀との錯体または 塩、サッたリン、5-クロロサリチルアルドキシム等の 銀塩、及び銀メルカプチド類。これらの中、好ましい銀 塩としてはベヘン酸銀、アラキジン酸銀またはステアリ ン酸銀である。

【0113】有機銀塩化合物は、水溶性銀化合物と銀と 錯形成する化合物を混合することにより得られるが、正 混合法、逆混合法、同時混合法、特開平9-127643号に記載されている様なコントロールドダブルジェット法等が好ましく用いられる。例えば、有機酸にアルカリ金属塩(例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなど)を加えて有機酸アルカリ金属塩ソープ(例えば、ベヘン酸ナトリウム、アラキジン酸ナトリウムなど)を作製した後に、コントロールドダブルジェットにより、前記ソープと硝酸銀などを添加して有機銀塩の結晶を作製する。その際にハロゲン化銀粒子を混在させてもよい。

【0114】本発明の熱現像感光材料の支持体面と垂直な断面を電子顕微鏡観察した時、0.025 μ m² 未満の投影面積を示す有機銀塩粒子の割合が有機銀塩粒子の全投影面積の70%以上を示し、且つ、0.2 μ m² 以上の投影面積を示す粒子の割合が有機銀塩粒子の全投影面積の10%以下であって、かつ単分散であることが好ましい。有機銀塩の平均粒径とは、有機銀塩の粒子が例

えば球状、棒状、或いは平板状の粒子の場合には、有機 銀塩粒子の体積と同等な球を考えたときの直径をいう。 平均粒径は好ましくは 0. 04 μ m \sim 1. 5 μ m、特に

 $0.04 \mu \text{ m} \sim 1.0 \mu \text{ m}$ が好ましい。また単分散とは、ハロゲン化銀の場合と同義であり、好ましくは単分散度が粒径の変動係数で表したとき $1 \sim 30\%$ である。

104

【0115】また、本発明においては、有機銀塩は平板 状粒子が有機銀塩の全投影面積の60%以上有すること が好ましい。本発明において平板状粒子とは平均粒径と 10 厚さの比、いわゆる下記式で表されるアスペクト比(A Rと略す)が3以上のものをいう。

【0116】 AR =平均粒径 (μ m) / 厚さ (μ m) 有機銀をこれらの形状にするためには、前記有機銀結晶をバインダーや界面活性剤などとともにボールミルなどで分散粉砕することで得られる。この範囲にすることで濃度の高く、かつ画像保存性に優れた熱現像感光材料が得られる。

【0117】本発明においては感光材料の失透を防ぐためには、ハロゲン化銀及び有機銀塩の総量は、銀量に換算して感光材料 1 m^2 当たり0.5 g以上 1.5 g以下 であり、更には 0.9 g以上 1.5 g以下であることが 好ましい。

【0118】本発明におけるハロゲン化銀粒子は光センサーとして機能するものである。画像形成後の白濁を低く抑えるため、及び良好な画質を得るために平均粒子サイズが小さい方が好ましく、平均粒子サイズが0.010 \sim 0.055 μ m以下で、より好ましくは0.02 \sim 0.055 μ m、特に0.03 \sim 0.05 μ mが好ましい。ここでいう粒子サイズとは、ハロゲン化銀粒子の体積と同等な球を考えたときの直径をいう。

【0119】ハロゲン化銀粒子の形状については、特に制限はないが、ミラー指数 [100] 面の占める割合が高いことが好ましく、この割合が50%以上、更には70%以上、特に80%以上であることが好ましい。ミラー指数 [100] 面の比率は増感色素の吸着における[111] 面と [100] 面との吸着依存性を利用したT. [100] Tani, J. [100] Imaging [100] Sci., [100] 165 [100] ([100]) により求めることができる。

【0120】本発明の熱現像感光材料に使用される感光性ハロゲン化銀は、シングルジェットもしくはダブルジェット法などの写真技術の分野で公知の任意の方法により、例えばアンモニア法乳剤、中性法、酸性法等のいずれかの方法でも調製できる。

【0121】ハロゲン組成としては特に制限はなく、塩化銀、塩臭化銀、塩沃臭化銀、臭化銀、沃臭化銀、沃化銀のいずれであってもよい。本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、P. Glafkides著Chimieet PhysiquePhotographique(Paul Montel社刊、1967年)、G. F. Duffin著 Photographic Em

ulsion Chemistry (The Focal Press刊、1966年)、V. L. Zelik man et al著Making and Coating Photographic Emulsion (The Focal Press刊、1964年)等に記載された方法を用いて調製することができる。即ち、酸性法、中性法、アンモニア法等のいずれでもよく、又可溶性銀塩と可溶性ハロゲン塩を反応させる形成としては、片側混合法、同時混合法、それらの組合せ等

のいずれを用いてもよい。

105

【0122】この様な方法でハロゲン化銀を予め調製し ておき、これを有機銀塩と混合することが好ましい。こ のハロゲン化銀はいかなる方法で有機銀塩と混合され画 像形成層に添加されてもよいが、通常、予めハロゲン化 銀を調製後、これを有機銀塩を調製するための溶液に添 加し、次いで本発明の他の成分と混合して組成物中に導 入する。このときハロゲン化銀を還元可能な銀源に近接 するように配置するのが好ましく、感光性ハロゲン化銀 と有機銀塩の接触を充分に行わせるため、例えば感光性 ハロゲン化銀を調製するときの保護ポリマーとして米国 20 特許第3,706,564号、同第3,706,565 号、同第3,713,833号、同第3,748,14 3号、英国特許第1,362,970号各明細書に記載 されたポリビニルアセタール類などのゼラチン以外のポ リマーを用いたり、英国特許第1,354,186号明 細書に記載されているように感光性ハロゲン化銀乳剤の ゼラチンを酵素分解する手段を用いたり、又米国特許第 4,076,539号明細書に記載されたように感光性 ハロゲン化銀粒子を界面活性剤の存在下で調製すること によって保護ポリマーの使用を省略する手段等の各手段 30 を適用することが出来る。一般にハロゲン化銀は有機銀 塩に対して0.75~30質量%の量で含有することが 好ましい。

【0123】ハロゲン化銀の量はハロゲン化銀及び後述の有機銀塩の総量に対し50%以下、好ましくは $25\sim0$. 5%、更に好ましくは $15\sim1\%$ の間である。

【0124】本発明の熱現像感光材料に使用される感光性ハロゲン化銀は又、英国特許第1,447,454号明細書に記載されている様に、有機銀塩を調製する際にハライドイオン等のハロゲン成分を有機銀塩形成成分と共存させこれに銀イオンを注入する事で有機銀塩の生成とほぼ同時に生成させることが出来る。

【0125】更にハロゲン化銀を調製する他の方法としては、予め調製された有機銀塩の溶液もしくは分散液、又は有機銀塩を含むシート材料にハロゲン化銀形成成分を作用させて、有機銀塩の一部を感光性ハロゲン化銀に変換することもできる。このようにして形成されたハロゲン化銀は有機銀塩と有効に接触しており好ましい作用を呈する。ハロゲン化銀形成成分とは有機銀塩と反応して感光性ハロゲン化銀を生成しうる化合物であり、どの50

ような化合物がこれに該当し有効であるかは次のごとき簡単な試験で判別する事が出来る。即ち、有機銀塩と試験されるべき化合物を混入し必要ならば加熱した後にX線回折法によりハロゲン化銀に特有のピークがあるかを調べるものである。かかる試験によって有効であることが確かめられたハロゲン化銀形成成分としては、無機ハロゲン化物、オニウムハライド類、ハロゲン化炭化水素類、Nーハロゲン化合物、その他の含ハロゲン化合物があり、その具体例については米国特許第4,009,039号、同第3,457,075号、同第4,003,749号、英国特許第1,498,956号及び特開昭53-27027号、同53-25420号に詳説されるが以下にその一例を示す。

【0126】(1)無機ハロゲン化物:例えばMX。で 表されるハロゲン化物(ここでMは、H、NH4、及び 金属原子を表し、nはMがH及びNH4の時は1を、M が金属原子の時はその原子価を表す。金属原子として、 リチウム、ナトリウム、カリウム、セシウム、マグネシ ウム、カルシウム、ストロンチウム、バリウム、亜鉛、 カドミウム、水銀、錫、アンチモン、クロム、マンガ ン、鉄、コバルト、ニッケル、ロジウム、セリウム等が ある)。又、臭素水などのハロゲン分子も有効である。 【0127】(2)オニウムハライド類:例えばトリメ チルフェニルアンモニウムブロマイド、セチルエチルジ メチルアンモニウムブロマイド、トリメチルベンジルア ンモニウムブロマイドの様な第4級アンモニウムハライ ド、テトラエチルフォスフォニウムブロマイドの様な第 4級フォスフォニウムハライド、トリメチルスルフォニ ウムアイオダイドの様な第3級スルフォニウムハライド がある。

【0128】(3)ハロゲン化炭化水素類:例えばヨードフォルム、ブロモフォルム、四塩化炭素、2-ブロム-2-メチルプロパン等。

【0129】(4) Nーハロゲン化合物:例えばNークロロ琥珀酸イミド、Nーブロム琥珀酸イミド、Nーブロムアセトアミド、Nーブロムフタルイミド、Nーブロムアセトアミド、Nーブロムオキサゾリノン、Nークロロフタラゾン、Nーブロモアセトアニリド、N, Nージブロモベンゼンスルホンアミド、NーブロモーNーメチルベンゼンスルホンアミド、1,3ージブロモー4,4ージメチルヒダントイン、Nーブロモウラゾール等。

【0130】(5)その他のハロゲン含有化合物:例えば、塩化トリフェニルメチル、臭化トリフェニルメチル、2ーブロム酢酸、2ーブロムエタノール、ジクロロベンゾフェノン等がある。

【0131】これらのハロゲン化銀形成成分は有機銀塩に対して化学量論的には少量用いられる。通常、その範囲は有機銀塩1モルに対し0.001モル乃至0.7モル、好ましくは0.03モル乃至0.5モルである。ハ

達成するために低分子量のアミド化合物を共存させてもよい。 【0137】本発明に用いられるハロゲン化銀には、元

素周期律表の6族から10族に属する金属のイオン又は

錯体イオンを含有することが好ましい。上記の金属としては、W、Fe、Co、Ni、Cu、Ru、Rh、P

d、Re、Os、Ir、Pt、Auが好ましく、中でも

印刷製版用の感光材料に使用される場合はRh、Re、

108

ロゲン化銀形成成分は上記の範囲で2種以上併用されてもよい。上記のハロゲン化銀形成成分を用いて有機銀塩の一部をハロゲン化銀に変換させる工程の反応温度、反応時間、反応圧力等の諸条件は作製の目的にあわせ適宜設定する事が出来るが、通常、反応温度は-20℃乃至70℃、その反応時間は0.1秒乃至72時間であり、その反応圧力は大気圧に設定されるのが好ましい。この反応は又、後述する結合剤として使用されるポリマーの存在下に行われることが好ましい。この際のポリマーの使用量は有機銀塩1質量部当たり0.01乃至100質10量部、好ましくは0.1乃至10質量部である。又、これらの方法は、前記のハロゲン化銀を予め調製しておき有機銀塩と混合する或いは有機銀塩調製のための溶液中に混合する等の方法と併用されても良い。

10 【0138】これらの金属は錯体の形でハロゲン化銀に 導入できる。本発明においては、遷移金属錯体は、下記 一般式で表される6配位錯体が好ましい。 【0139】一般式 [ML6] 「 式中、Mは元素周期表の6~10族の元素から選ばれる

Ru、Ir、Osから選ばれることが好ましい。

【0132】上記した各種の方法によって調製される感光性ハロゲン化銀は、例えば含カルコゲン化合物、金化合物、白金化合物、パラジウム化合物、銀化合物、錫化合物、クロム化合物又はこれらの組み合わせによって化学増感する事が出来る。本発明においては、含カルコゲン化合物としては一般式(2)で表される化合物が、又、金化合物としては一般式(3)で表される化合物が特に好ましいことは、前記の通りである。

【0139】一般式 [ML6]。 式中、Mは元素周期表の6~10族の元素から選ばれる 遷移金属、Lは配位子、mは0、1-、2-又は3-を 表す。Lで表される配位子の具体例としては、ハロゲン 化物(弗化物、塩化物、臭化物及び沃化物)、シアン化 物、シアナート、チオシアナート、セレノシアナート、 テルロシアナート、アジド及びアコの各配位子、ニトロ シル、チオニトロシル等が挙げられ、好ましくはアコ、 ニトロシル及びチオニトロシル等である。アコ配位子が 存在する場合には、配位子の一つ又は二つを占めること が好ましい。Lは同一でもよく、また異なっていてもよ い。

【0133】前記、一般式(2)、(3)で表される化合物の以外のカルコゲン化合物や貴金属増感剤を、本発明に係わる化学増感剤と併用しても良く、その場合のカルコゲン化合物等の使用量は、使用するカルコゲン化合物、ハロゲン化銀粒子、化学増感環境などにより変わるが、ハロゲン化銀1 モル当たり、 10^{-8} ~ 10^{-7} モルが好ましく、より好ましくは 10^{-7} ~ 10^{-7} モルを用いる

【0140】Mとして特に好ましい具体例は、ロジウム (Rh)、ルテニウム (Ru)、レニウム (Re) 及びオスミウム (Os) である。

【0134】本発明における化学増感環境として特に制限はないが、pAgとしては $6\sim11$ が好ましく、より好ましくは $7\sim10$ であり、pHは $4\sim10$ が好ましく、より好ましくは $5\sim8$ 、温度としては $10\sim75$ $^{\circ}$ が好ましく、より好ましくは $18\sim60$ $^{\circ}$ である。

【0141】以下に遷移金属配位錯体の具体例を示す。

【0135】本発明においては、ハロゲン化銀乳剤にさらに、本発明のカルコゲン化合物が硫黄部位を有するならばセレン増感、テルル増感や、還元増感及び貴金属増感を組合わせたり、セレン部位を有するならば硫黄増感、テルル増感や、還元増感及び貴金属増感を組合わせたり、またテルル部位を有するならば硫黄増感、セレン増感や、還元増感及び貴金属増感を組合わせて用いるのが好ましい。 【0136】これらの化学増感の方法及び手順について 1: (RhCl₆) 3 30 2: (RuCl₆) 3

2: [RuCl₆] 3-3: [ReCl₆] 3-

4: (RuBr₆)³⁻

5: [OsCl₆]³⁻6: [CrCl₆]⁴⁻

7: (Ru (NO) Cl₅)²⁻

8: (RuBr₄ (H₂O))²⁻

9: [Ru (NO) (H₂O) C₁₄]

10: [RhCl₅ (H₂O)]²

11: (Re (NO) Cl₅)²⁻ 12: (Re (NO) (CN)₅)²⁻

13: (Re (NO) C1 (CN) 4) 2-

14: (Rh (NO) 2C1₄)

15: (Rh (NO) (H₂O) C₁A)

16: (Ru (NO) (CN) 5) 2-

17: $(Fe(CN)_6)^{3-}$

18: [Rh (NS) Cls] 2-

19: (Os (NO) C 1₅)²⁻ 20: (Cr (NO) C 1₅)²⁻

21: (Re (NO) Cl₅)

部を感光性ハロゲン化銀に変換する際に、米国特許第 3,980,482号に記載されているように、増感を

は、例えば米国特許第4,036,650号、英国特許

第1,518,850号、特開昭51-22430号、

同51-78319号、同51-81124号に記載さ

れている。又ハロゲン化銀形成成分により有機銀塩の一

50 22: (Os (NS) C14 (TeCN)) 2-

23: [Ru (NS) Cl₅]²⁻

24: [Re (NS) Cl₄ (SeCN)] 2-

25: (Os (NS) C1 (SCN)₄) '

26: (Ir (NO) Cl₅)²

これらの金属のイオン又は錯体イオンは一種類でもよい し、同種の金属及び異種の金属を二種以上併用してもよ い。これらの金属イオン又は錯体イオンの含有量として は、一般的にはハロゲン化銀1モル当たり1×10⁻⁹~ 1×10^{-2} モルが適当であり、好ましくは 1×10^{-8} ~ 1×10⁻⁴ モルである。これらの金属のイオン又は錯体 イオンを提供する化合物は、ハロゲン化銀粒子形成時に 添加し、ハロゲン化銀粒子中に組み込まれることが好ま しく、ハロゲン化銀粒子の調製、つまり核形成、成長、 物理熟成、化学増感の前後のどの段階で添加してもよい が、特に核形成、成長、物理熟成の段階で添加するのが 好ましく、更には核形成、成長の段階で添加するのが好 ましく、最も好ましくは核形成の段階で添加する。添加 に際しては、数回に渡って分割して添加してもよく、ハ ロゲン化銀粒子中に均一に含有させることもできるし、 特開昭63-29603号、特開平2-306236 号、同3-167545号、同4-76534号、同6 -110146号、同5-273683号等に記載され ている様に粒子内に分布を持たせて含有させることもで きる。好ましくは粒子内部に分布をもたせることができ

【0142】これらの金属化合物は、水或いは適当な有機溶媒(例えば、アルコール類、エーテル類、グリコール類、ケトン類、エステル類、アミド類)に溶解して添加することができるが、例えば金属化合物の粉末の水溶液もしくは金属化合物とNaCl、KClとを一緒に溶解した水溶液を、粒子形成中の水溶性銀塩溶液又は水溶性ハライド溶液が同時に混合されるとき第3の水溶液として添加し、3液同時混合の方法でハロゲン化銀粒子を調製する方法、粒子形成中に必要量の金属化合物の水溶液を反応容器に投入する方法、或いはハロゲン化銀調製時に予め金属のイオン又は錯体イオンをドープしてある別のハロゲン化銀粒子を添加して溶解させる方法等がある

【0143】特に、金属化合物の粉末の水溶液もしくは 40 金属化合物とNaCl、KClとを一緒に溶解した水溶液を水溶性ハライド溶液に添加する方法が好ましい。粒子表面に添加する時には、粒子形成直後又は物理熟成時途中もしくは終了時又は化学熟成時に必要量の金属化合物の水溶液を反応容器に投入することもできる。

【0144】本発明の熱現像感光材料に用いられる還元 剤としては、公知の還元剤の中から適宜選択して使用す ることが出来るが、有機銀塩に脂肪族カルボン酸銀塩を 使用する場合には、2個以上のフェノール基がアルキレ ン基又は硫黄によって連結されたポリフェノール類、特

にフェノール基のヒドロキシ置換位置に隣接した位置の 少なくとも一つにアルキル基(例えばメチル基、エチル 基、プロピル基、tーブチル基、シクロヘキシル基等) 又はアシル基(例えばアセチル基、プロピオニル基等) が置換したフェノール基の2個以上がアルキレン基又は 硫黄によって連結されたポリフェノール類、例えば1, 1-ビス(2-ヒドロキシ-3, 5-ジメチルフェニ ル) -3, 5, 5-トリメチルヘキサン、1, 1-ビス (2-ヒドロキシー3-t-ブチルー5-メチルフェニ ル) メタン、1、1-ビス(2-ヒドロキシー3、5-ジーtーブチルフェニル) メタン、2ーヒドロキシー3 -t-ブチル-5-メチルフェニル)-(2-ヒドロキ シー5ーメチルフェニル)メタン、6,6'ーベンジリ デンービス(2-t-ブチルー4-メチルフェノー ル)、1、1-ビス(2-ヒドロキシー3、5ージメチ ルフェニル) -2-メチルプロパン、2,2-ビス(4 ーヒドロキシー3, 5ージメチルフェニル)プロパン等 の米国特許第3,589,903号、同第4,021, 249号若しくは英国特許第1,486,148号各明 20 細書及び特開昭51-51933号、同50-3611 0号、同50-116023号、同52-84727号 若しくは特公昭51-35727号公報に記載されたポ リフェノール化合物、例えば、2,2′ージヒドロキシ -1.1' - - 1'2'-ジヒドロキシー1,1'-ビナフチル等の米国特 許第3.672.904号明細書に記載されたビスナフ トール類、更に、例えば、4-ベンゼンスルホンアミド フェノール、2ーベンゼンスルホンアミドフェノール、 2,6-ジクロロー4-ベンゼンスルホンアミドフェノ ール、4-ベンゼンスルホンアミドナフトール等の米国 特許第3.801.321号明細書に記載されているよ うなスルホンアミドフェノール又はスルホンアミドナフ トール類を挙げることが出来る。

【0145】本発明の熱現像感光材料に使用される還元剤の量は、有機銀塩や還元剤の種類、その他の添加剤によって変化するが、一般的には有機銀塩1モル当たり0.05モル乃至10モル好ましくは0.1モル乃至3モルが適当である。又この量の範囲内において、上述した還元剤は2種以上併用されてもよい。本発明においては、前記還元剤を塗布直前に感光溶液に添加混合して塗布した方が、感光溶液の停滞時間による写真性能変動が小さく好ましい場合がある。

【0146】本発明の熱現像感光材料には、色調剤を添加することが好ましい。好適な色調剤の例はRD17029号に開示されており、次のものがある。

【0147】イミド類(例えば環状イミド(スクシンイミド、フタルイミド類、ナフタールイミド類(例えば、スクシンイミド、フタルイミド、Nーヒドロキシー1,8ーナフタールイミド)));ピラゾリンー5ーオン類及びキナゾリノン(例えば3ーフェニルー2ーピラゾリ

ン-5-オン、1-フェニルウラゾール、キナゾリン及 び2.4-チアゾリジンジオン);コバルト錯体(例え ば、コバルトのヘキサミントリフルオロアセテート)、 メルカプタン類(例えば、3-メルカプト-1,2,4 ートリアゾール); N-(アミノメチル)アリールジカ ルボキシイミド類(例えば、N-(ジメチルアミノメチ ル)フタルイミド);ブロックされたピラゾール類(例 えば、N. N´-ヘキサメチレンビス(1-カルバモイ ルー3.5-ジメチルピラゾール))、イソチウロニウ ム(isothiuronium)誘導体及びある種の 光漂白剤の組み合わせ(例えば、1,8-(3,6-ジ オキサオクタン) ビス (イソチウロニウムトリフルオロ アセテート)及び2-(トリブロモメチルスルホニル) ベンゾチアゾールの組み合わせ);フタラジノン、フタ ラジノン誘導体又はこれらの誘導体の金属塩(例えば、 4-(1-ナフチル)フタラジノン、6-クロロフタラ ジノン、5. 7-ジメチルオキシフタラジノン、及び 2, 3-ジヒドロー1, 4-フタラジンジオン);フタ ラジノンとスルフィン酸誘導体の組み合わせ(例えば、 6-クロロフタラジノンとベンゼンスルフィン酸ナトリ ウム又は8-メチルフタラジノンとp-トリスルホン酸 ナトリウム);フタラジンとフタル酸の組み合わせ;フ タラジン(フタラジンの付加物を含む)とマレイン酸無 水物、及びフタル酸、2、3-ナフタレンジカルボン酸 又はローフェニレン酸誘導体及びその無水物(例えば、 フタル酸、4-メチルフタル酸、4-ニトロフタル酸及 びテトラクロロフタル酸無水物)から選択される少なく とも1つの化合物との組み合わせ;キナゾリンジオン 類、ベンズオキサジン、ナルトキサジン誘導体;ベンズ オキサジン-2, 4-ジオン類(例えば、1, 3-ベン 30 ズオキサジンー2、4ージオン);ピリミジン類及び不 斉-トリアジン類(例えば、2,4-ジヒドロキシピリ ミジン)、及びテトラアザペンタレン誘導体(例えば、 3, 6-ジメルカプト-1, 4-ジフェニル-1H, 4 H-2, 3a, 5, 6a-r【0148】特に好ましい色調剤としてはフタラジノン 又はフタラジンである。本発明の熱現像感光材料には例 えば特開昭63-159841号、同60-14033 5号、同63-231437号、同63-259651 号、同63-304242号、同63-15245号、 米国特許第4, 639, 414号、同第4, 740, 4 55号、同第4,741,966号、同第4,751, 175号、同第4,835,096号に記載された増感

色素が使用できる。 【0149】本発明に使用される有用な増感色素は例え ばRD17643IV―A項(1978年12月p. 2 3)、同18431X項(1978年8月p. 437) に記載もしくは引用された文献に記載されている。特に 各種スキャナー光源の分光特性に適した分光感度を有す る増感色素を有利に選択することができる。

112 【0150】例えばA)アルゴンレーザー光源に対して は、特開昭60-162247号、特開平2-4865 3号、米国特許第2, 161, 331号、西独特許第9 36,071号記載のシンプルメロシアニン類、B)へ リウムーネオンレーザー光源に対しては、特開昭50-62425号、同54-18726号、同59-102 229号に示された三核シアニン色素類、C) LED光 源及び赤色半導体レーザーに対しては特公昭48-42 172号、同51-9609号、同55-39818号 へ特開昭62-284343号、特開平2-10513 5号に記載されたチアカルボシアニン類、D)赤外半導 体レーザー光源に対しては特開昭59-191032 号、特開昭60-80841号に記載されたトリカルボ シアニン類、特開昭59-192242号、特開平3-

67242号の一般式(IIIa)、一般式(IIIb)に記 載された4-キノリン核を含有するジカルボシアニン類 などが有利に選択される。さらに赤外レーザー光源の波 長が750nm以上、さらに好ましくは800nm以上 である場合このような波長域のレーザーに対応されるた 20 めには、特開平4-182639号、同5-34143 2号、特公平6-52387号、同3-10931号、 米国特許第5,441,866号、特開平7-1329 5号等に記載されている増感色素が好ましく用いられ る。これらの増感色素は単独に用いてもよいが、それら の組合せを用いてもよく、増感色素の組合せは特に、強

【0151】本発明の熱現像感光材料は、感材中の分光 増感色素の種類によって露光用レーザー光の波長にたい し必要に応じて感光波長を調整することができるが、通 常は、赤外レーザー露光用熱現像感光材料であることが 好ましい。さらに赤外レーザー露光の波長が750nm 以上、さらに好ましくは800mm以上であることが好 ましい。

色増感の目的でしばしば用いられる。増感色素ととも

物質をハロゲン化銀乳剤中に含んでもよい。

に、それ自身分光増感作用をもたない色素あるいは可視 光を実質的に吸収しない物質であって、強色増感を示す

【0152】このような波長域のレーザーに対応させる ためには、これらの波長域、即ち、赤外域に感度を有す るように分光増感させる必要がある。赤外分光増感色素 としては公知のものを用いればよい。本発明の熱現像感 光材料の画像露光には、UVレーザー、ブルー半導体レ ーザー、グリーン半導体レーザー、レード半導体レーザ ー、Arレーザー、He-Neレーザー、赤色半導体レ ーザー、赤外半導体レーザーなど使用することができ る。

【0153】本発明の熱現像感光材料中にはカブリ防止 剤が含まれて良い。カブリ防止剤としては、米国特許第 3,874,946号及び同第4,756,999号、 同第5,340,712号、欧州特許第605,981 A1号、同第622, 666A1号、同第631, 17

6A1号、特公昭54-165号、特開平7-2781 号、特開平9-160164号、同9-244178 号、同9-258367号、同9-265150号、同 9-281640号、同9-319022号等に記載の ポリハロゲン化合物を好ましく用いることができる。

【0154】本発明に用いるポリハロゲン化合物は、銀 1モルに対して5×10⁻⁴ ~0.5モル、好ましくは5 $\times 10^{-3} \sim 5 \times 10^{-2}$ モルの含有量で含有される。

【0155】その他の好適なカブリ防止剤の例として は、米国特許第5,028,523号及び欧州特許第6 00、587号、同第605、981号、同第631、 176号に開示されている。又、特開平9-28832 8号段落番号〔0030〕~〔0036〕に記載されて いる化合物等が好ましく用いられる。

【0156】本発明の熱現像感光材料に好適なバインダ ーは透明又は半透明で、一般に無色であり、天然ポリマ 一合成樹脂やポリマー及びコポリマー、その他フィルム を形成する媒体、例えば:ゼラチン、アラビアゴム、ポ リビニルアルコール、ヒドロキシエチルセルロース、セ ルロースアセテート、セルロースアセテートブチレー ト、ポリビニルピロリドン、カゼイン、デンプン、ポリ アクリル酸、ポリメチルメタクリル酸、ポリ塩化ビニ ル、ポリメタクリル酸、コポリ(スチレンー無水マレイ ン酸)、コポリ(スチレン-アクリロニトリル)、コポ リ(スチレンーブタジエン)、ポリビニルアセタール類 (例えば、ポリビニルホルマール及びポリビニルブチラ ール)、ポリエステル類、ポリウレタン類、フェノキシ 付脂、ポリ塩化ビニリデン、ポリエポキシド類、ポリカ ーボネート類、ポリビニルアセテート、セルロースエス テル類、ポリアミド類がある。親水性でも非親水性でも よい。

【0157】しかしながら、これらのバインダーの中で も特に好ましいのは、セルロースアセテート、セルロー スアセテートブチレート、ポリビニルブチラールのよう な非水溶性のポリマーであり、この中で特に好ましいの はポリビニルブチラールである。

【0158】本発明の熱現像感光材料は、分光増感効率 を向上させるためにメルカプト化合物、ジスルフィド化 合物、チオン化合物を含有させることが好ましい。

【0159】本発明にメルカプト化合物、ジスルフィド 40 化合物を使用する場合、いかなる構造のものでも良い が、Ar-SM、Ar-S-S-Arで表されるものが 好ましい。式中、Mは水素原子またはアルカリ金属原子 であり、Arは1個以上の窒素、イオウ、酸素、セレン またはテルル原子を有する複素芳香環または縮合複素芳 香環である。これらの例としては、ベンズイミダゾー ル、ナフトイミダゾール、ベンゾチアゾール、ナフトチ アゾール、ベンズオキサゾール、ナフトオキサゾール、 ベンゾセレナゾール、ベンゾテルラゾール、イミダゾー ル、オキサゾール、ピラゾール、トリアゾール、チアジ

アゾール、テトラゾール、トリアジン、ピリミジン、ピ リダジン、ピラジン、ピリジン、プリン、キノリンまた はキナゾリノンが挙げられる。これらの複素芳香環また は縮合複素芳香環は、例えば、ハロゲン(例えば、Br およびC1)、ヒドロキシ、アミノ、カルボキシ、アル キル(例えば、1個以上の炭素原子、好ましくは1~4 個の炭素原子を有するもの)および、アルコキシ(例え ば、1個以上の炭素原子、好ましくは1~4個の炭素原 子を有するもの)からなる置換基群から選択されるもの を有してもよい。これらの化合物の例としては、2-メ ルカプトベンズイミダゾール、2-メルカプトベンズオ キサゾール、2-メルカプトベンゾチアゾール、2-メ ルカプトー5ーメチルベンゾチアゾール、3ーメルカプ トー1, 2, 4ートリアゾール、2ーメルカプトキノリ ン、8-メルカプトプリン、2,3,5,6-テトラク ロロー4ーピリジンチオール、4ーヒドロキシー2ーメ ルカプトピリミジン、2-メルカプト-4-フェニルオ キサゾール及びそのジスルフィドなどが挙げられるが、 本発明はこれらに限定されない。

【0160】添加量は、感光層中に銀1モル当たり0. 001~1.0モルの範囲が好ましく、さらには、銀1 モル当たり0.01~0.3モルの範囲が好ましい。

【0161】本発明においては、熱現像感光材料の表面 層に(感光層側、又支持体をはさみ感光層の反対側に非 感光層を設けた場合にも)、現像前の取り扱いや熱現像 後の画像の傷つき防止のためマット剤を含有することが 好ましく、バインダーに対し、質量比で0.1~30% 含有することが好ましい。

【0162】本発明において用いられるマット剤の材質 は、有機物及び無機物のいずれでもよい。例えば、無機 物としては、スイス特許第330,158号等に記載の シリカ、仏国特許第1.296.995号等に記載のガ ラス粉、英国特許第1,173,181号等に記載のア ルカリ土類金属又はカドミウム、亜鉛等の炭酸塩等をマ ット剤として用いることができる。有機物としては、米 国特許第2,322,037号等に記載の澱粉、ベルギ ー特許第625.451号や英国特許第981.198 号等に記載された澱粉誘導体、特公昭44-3643号 等に記載のポリビニルアルコール、スイス特許第33 0,158号等に記載のポリスチレン或いはポリメタア クリレート、米国特許第3,079,257号等に記載 のポリアクリロニトリル、米国特許第3,022,16 9号等に記載されたポリカーボネートの様な有機マット 剤を用いることができる。

【0163】マット剤の形状は、定形、不定形どちらで も良いが、好ましくは定形で、球形が好ましく用いられ る。マット剤の大きさはマット剤の体積を球形に換算し たときの直径で表される。本発明においてマット剤の粒 径とはこの球形換算した直径のことを示すものとする。

【0164】本発明に用いられるマット剤は、平均粒径

50

が $0.5 \mu m \sim 10 \mu m$ であることが好ましく、更に好ましくは $1.0 \mu m \sim 8.0 \mu m$ である。又、粒子サイズ分布の変動係数としては、50%以下であることが好ましく、更に、好ましくは 40%以下であり、特に好ましくは 30%以下となるマット剤である。

【0165】ここで、粒子サイズ分布の変動係数は、下記の式で表される値である。

(粒径の標準偏差) / (粒径の平均値) × 100 本発明に係るマット剤の添加方法は、予め塗布液中に分散させて塗布する方法であってもよいし、塗布液を塗布した後、乾燥が終了する以前にマット剤を噴霧する方法を用いてもよい。また複数の種類のマット剤を添加する場合は、両方の方法を併用してもよい。

【0166】本発明に係るマット剤は任意の構成層中に合むことができるが、好ましくは感光性層以外の構成層であり、更に好ましくは支持体から見て最も外側の層である。

【0167】これらの素材の他、各種の添加剤が目的に応じ感光性層、非感光性層、又はその他の形成層に添加されてもよい。本発明の熱現像感光材料には例えば、界20面活性剤、酸化防止剤、安定化剤、可塑剤、紫外線吸収剤、被覆助剤等を添加することができる。これらの添加剤及び上述したその他の添加剤はResearchDisclosure 17029(1978年6月p.9~15)に記載されている化合物を好ましく用いることができる。

【0168】熱現像感光材料に用いる支持体の素材としては各種高分子材料、ガラス、ウール布、コットン布、紙、金属(例えばアルミニウム)等が挙げられるが、情報記録材料としての取り扱い上は可撓性のあるシート又 30はロールに加工できるものが好適である。従って本発明の熱現像感光材料における支持体としては、プラスチックフィルム(例えばセルロースアセテートフィルム、ポリエチレンナフタレートフィルム、ポリエチレンナフタレートフィルム、ポリエチレンナフタレートフィルム、ポリイミドフィルム、セルローストリアセテートフィルム又はポリカーボネートフィルム等)が好ましく、本発明においては2軸延伸したポリエチレンテレフタレートフィルムが特に好ましい。支持体の厚みとしては50~300 μ m程度、好ましくは70~180 μ 40mである。

【0169】本発明においては帯電性を改良するために 金属酸化物および/または導電性ポリマーなどの導電性 化合物を構成層中に含ませることができる。これらはいずれの層に含有させてもよいが、好ましくは下引層、バッキング層、感光性層と下引の間の層などに含まれる。本発明においては米国特許5,244,773号カラム14~20に記載された導電性化合物が好ましく用いられる。

【0170】感光層、保護層及びバックコート層等本発 50 なお、縦マルチとは、露光波長が単一でないことを意味

明の熱現像感光材料上に必要な各層を塗設する方法に特に制限はなく、従来知られている、エアナイフコーティング、ディップコーティング、バーコーティング、カーテンコーティング、ホッパーコーティングなどの方法を用いることができる。又、これらの層を2層以上同時に塗布してもよい。塗布液の溶媒としてはMEK、酢酸エチル、トルエンの様な有機溶媒が好ましく用いられる。

【0171】本発明の熱現像感光材料は支持体上に少なくとも一層の感光性層を有している。支持体の上に感光性層のみを形成しても良いが、感光性層の上に少なくとも1層の非感光性層を形成することが好ましい。感光性層に通過する光の量又は波長分布を制御するために感光性層と同じ側又は反対側にフィルター層を形成しても良いし、感光性層に染料又は顔料を含ませても良い。染料としては特開平8-201959号の化合物が好ましい。感光性層は複数層にしても良く、また階調の調節のため感度を高感層/低感層又は低感層/高感層にしても良い。各種の添加剤は感光性層、非感光性層、又はその他の形成層のいずれに添加しても良い。

【0172】本発明の熱現像感光材料の露光は、如何なる光源にも適用可能であるが、レーザーパワーがハイパワーである事や、感光材料を透明にできる等の点から、露光光源としては赤外半導体レーザー(780nm、820nm)が好ましく用いられる。

【0173】露光はレーザー走査露光により行うことが好ましいが、熱現像感光材料の露光面と走査レーザー光のなす角が実質的に垂直になることがないレーザー走査露光機を用いることが好ましい。

【0174】ここで、「実質的に垂直になることがない」とはレーザー走査中に最も垂直に近い角度として好ましくは55度以上88度以下、より好ましくは60度以上86度以下、更に好ましくは65度以上84度以下、最も好ましくは70度以上82度以下であることをいう。

【0175】レーザー光が、感光材料に走査されるときの感光材料露光面でのビームスポット直径は、好ましくは 200μ m以下、より好ましくは 100μ m以下である。これは、スポット径が小さい方がレーザー入射角度の垂直からのずらし角度を減らせる点で好ましい。なお、ビームスポット直径の下限は 10μ mである。このようなレーザー走査露光を行うことにより干渉縞様のムラの発生等のような反射光に係る画質劣化を減じることが出来る。

【0176】また、本発明における露光は縦マルチである走査レーザー光を発するレーザー走査露光機を用いて行うことも好ましい。縦単一モードの走査レーザー光に比べて干渉縞様のムラの発生等の画質劣化が減少する。

【0177】縦マルチ化するには、合波による、戻り光 を利用する、高周波重畳をかける、などの方法がよい。

し、通常露光波長の分布が5 n m以上、好ましくは10 nm以上になるとよい。露光波長の分布の上限には特に 制限はないが、通常60nm程度である。

117

【0178】本発明の熱現像感光材料は常温で安定であ るが、露光後80~200℃の高温に加熱することで現 像される。加熱することで有機銀塩(酸化剤として機能 する)と還元剤との間の酸化還元反応を通じて銀を生成 する。この酸化還元反応は露光でハロゲン化銀に発生し た潜像の触媒作用によって促進される。露光領域中の有 機銀塩の反応によって生成した銀は黒色画像を提供し、 これは非露光領域と対照をなし、画像の形成がなされ る。この反応過程は、外部から水等の処理液を供給する ことなしで進行する。

【0179】本発明の画像形成方法は、上記の如く得ら れた熱現像感光材料を露光後、80~200℃の加熱処 理で現像する。現像条件は使用する機器、装置、或いは 手段に依存して変化するが、典型的には適した高温に於 いて像様に露光した熱現像感光材料を加熱することを伴 う。露光後に得られた潜像は、中程度の高温(例えば、 約80~200℃、好ましくは約80~200℃、更に 20 好ましくは80~140℃)で十分な時間(一般には約*

*1秒~約2分間)、熱現像感光材料を加熱することによ り現像することができる。加熱する機器、装置、或いは 手段はホットプレート、アイロン、ホットローラー、炭 素又は白色チタン等を用いた熱発生器として典型的な加 熱手段で行ってよい。より好ましくはヒートローラに接 触させながら搬送し加熱処理して現像することが熱効 率、作業性の点などから好ましい。

[0180]

【実施例】以下、実施例を挙げて本発明を詳細に説明す 10 るが、本発明の態様はこれに限定されない。

【0181】実施例1

下引済み写真用支持体の作製

〈PET下引済み写真用支持体の作製〉市販の2軸延伸 熱固定済みの厚さ100μmのPETフィルムの両面に 8W/m²・分のコロナ放電処理を施し、一方の面に下 記下引塗布液 α − 1 を乾燥膜厚 0. 8 μ mになるように 塗設し乾燥させて下引層 A - 1 とし、また反対側の面に 下記下引塗布液 b-1を乾燥膜厚0.8μmになるよう に塗設し乾燥させて下引層 B-1とした。

[0182]

《下引塗布液 a - 1》

ブチルアクリレート(30質量%)、t-ブチルアクリレート

(20質量%)、スチレン(25質量%)、

2-ヒドロキシエチルアクリレート(25質量%)

の共重合体ラテックス液(固形分30%) 270g (C-1)0.6g ヘキサメチレン-1、6-ビス(エチレンウレア) 0.8g

水で11に仕上げる。

* * [0183]

《下引塗布液 b - 1》

ブチルアクリレート(40質量%)、スチレン(20質量%)、

グリシジルアクリレート(40質量%)の共重合体ラテックス液

(固形分30%) 270g (C-1)0.6g ヘキサメチレンー1,6-ビス(エチレンウレア) 0.8g

水で11に仕上げる。

【0184】引き続き、下引層A-1及び下引層B-1 の上表面に、8W/m²・分のコロナ放電を施し、下引 層A-1の上には、下記下引上層塗布液 a-2を乾燥膜 厚0.1 μ mになる様に下引上層A-2として、下引層★40

★ B-1の上には下記下引上層塗布液 b-2を乾燥膜厚 0. 8 μ mになる様に帯電防止機能をもつ下引上層 B -2として塗設した。

[0185]

《下引上層塗布液 a - 2》

O. 4 g/m² になる質量 ゼラチン (C-1)0. 2 g (C-2)0.2g (C-3)0.1g シリカ粒子(平均粒径3μm) 0. 1 g

水で11に仕上げる。

☆ ☆【0186】

《下引上層塗布液 b-2》

(C-4)60g

(C-5)を成分とするラテックス液(固形分20%) 80g

硫酸アンモニウム

(C-6)

ポリエチレングリコール(重量平均分子量600)

120

0.5g

1 2 g 6 g

水で11に仕上げる。 【0187】

p:q:r:s:t=40:5:10:5:40(質量比)

40 【化51】

[0188]

【0189】(ハロゲン化銀粒子の調製)水700ml にフタル化ゼラチン24g及び臭化カリウム30mgを 溶解して温度 40℃にて p H を 5.0 に合わせた後、硝20 酸銀18.7gを含む水溶液159mlと臭化カリウム と沃化カリウムを92:8のモル比で含む水溶液をpA g7.8に保ちながらコントロールドダブルジェット法 で10分間かけて添加した。ついで硝酸銀55.4gを 含む水溶液476mlと六塩化イリジウム酸二カリウム を 7 μ モル/リットルと臭化カリウムを 1 モル/リット ル含む水溶液を p A g 7. 6に保ちながらコントロール ドダブルジェット法で30分間かけて添加した。その後 p Hを下げて凝集沈降させ脱塩処理をし、フェノキシエ 調整した。

【0190】ヨウ化銀含有量コア8モル%、平均2モル %、粒子サイズ 0.055 μm、投影面積直径の変動係

の3種の混合物

数10%、(100)面比率85%の立方体粒子であっ

【0191】得られたハロゲン化銀粒子に対し、温度を 60℃に昇温して、銀1モルあたりチオ硫酸ナトリウム 85μ モルと 2, 3, 4, 5, 6 - ペンタフルオロフェ ニルジフェニルフォスフィンセレニドを6μモル、テル ル化合物-1を1. 7 μ モル、塩化金酸3. 9 μ モル、 チオシアン酸220μモルを添加し、120分間熟成し た。その後温度を45℃に変更して増感色素-1の固体 微粒子分散物をハロゲン化銀1モルに対して5×10 モル、増感色素-2の固体微粒子分散物を3×10⁴ モ ル攪拌しながら添加した。更に、ヨウ化カリウムを銀に タノールO. 2gを加え、pH5. 9、pAg8. Oに 30 対して3. 7モル%添加して3O分攪拌し、3O℃に急 冷してハロゲン化銀粒子の調製を終了した。

> [0192] 【化52】

增感色素-2

テルル化合物-1

【0193】(有機酸銀微結晶分散物の調製)ベヘン酸 40g、ステアリン酸7.3g、水500mlを温度9 0℃で20分間攪拌し、1mo1/1NaOH187m 30 1を15分間かけて添加し、1mol/1硝酸水溶液6 1 m l を添加して50℃に降温した。

【0194】次に1mol/1硝酸銀水溶液124ml を2分間かけて添加し、そのまま40分間攪拌した。そ の後、遠心濾過で固形分を濾別し、濾水の伝導度30 μ S/cmになるまで固形分を水洗した。こうして得られ た固形分は、乾燥させないでウエットケーキとして取り 扱い、乾燥固形分33.4g相当のウエットケーキに対 し、ポリビニルアルコール12gおよび水150m1添 加し、良く混合してスラリーとした。このスラリーを分 40 散機(商品名;マイクロフルイダイザーM-110-E **/H、マイクロフルイデックス・コーポレーション製、** 壁面衝突型チャンバー)に装入し分散操作を行った。こ の際の衝突時の圧力は5000Paであった。このよう にして、電子顕微鏡観察により平均短径0.04μm、 平均長径0.8μm、投影面積変動係数35%の塊状粒 子である有機酸銀の微結晶分散物の調製を終了した。

【0195】(還元剤固体微粒子分散物の調製)1,1 ービス(2ーヒドロキシー3,5ージメチルフェニル) -3, 5, 5-トリメチルヘキサンの10gに対してヒ 50

ドロキシプロピルメチルセルロース1.5gと水88. 5m1添加して良く攪拌してスラリーとして3時間放置 した。その後、0.5mmのジルコニア製ビーズ360 g用意してスラリーと一緒にベッセルに入れ、分散機 (1/4 Gサンドグラインダーミル:アイメックス社 製)にて3時間分散し、還元剤固体微粒子分散物を調製 した。粒子径は、粒子の80質量%が0.3 µ m以上 1. 0 μ m以下であった。

【0196】(カブリ防止剤固体微粒子分散物の調製) カブリ防止剤-1を10gに対してヒドロキシプロピル メチルセルロース1.5gと水88.5gを添加して良 く攪拌し、スラリーとして3時間放置した。

【0197】その後、還元剤固体分散物の調製と同様に してカブリ防止剤の固体微粒子分散物を調製した。粒子 径は質量の70%が0.3 μ m以上1.0 μ m以下であ った。

【0198】 (調色剤の固体微粒子分散物の調製) 調色 剤-1を10gに対して、それぞれヒドロキシプロピル メチルセルロース1.5gと水88.5gを添加して良 く攪拌し5時間放置した。その後、還元剤微粒子分散物 の調製と同様にして調色剤の固体微粒子分散物を得た。 平均粒子径はすべて質量で60%以上が0.3μm以上 1. 0 μ m以下であった。

125

【0199】(現像促進剤微粒子分散物の調製)3,4 ージヒドロー4ーオキソー1,2,3ーベンゾトリアジン5gに対してヒドロキシプロピルメチルセルロース0.7gと水94.3mlを添加して良く攪拌し、2時間放置した。その後、還元剤微粒子分散物の調製と同様にして現像促進剤の微粒子分散物を調製した。平均粒子径は質量で70%が0.4 μ m以上1.0 μ m以下であ*

*った。

【0200】(乳剤層塗布液の調製) 先に調製した有機酸銀微結晶分散物(銀1モル相当) に対し、ハロゲン化銀粒子をハロゲン化銀10モル%/有機酸銀1モル相当と、以下のポリマーラテックスおよび素材を添加して乳剤層塗布液とした。

[0201]

LACSTAR 3307B

(大日本インキ化学工業社製、SBRラテックス)

431g

1, 1ービス(2ーヒドロキシー3, 5ージメチルフェニル)

-3,5,5-トリメチルヘキサン(固体微粒子分散物)

100g

カブリ防止剤-1 (固体微粒子分散物)

21.8g

3, 4-ジヒドロー4-オキソー1, 2, 3-ベンゾトリアジン

(固体微粒子分散物)

4. 3 g

赤外染料1(固体微粒子分散物)を、810nmにおけるこの乳剤層としての吸光度が0.8となるように添加※

一般式(1)の化合物(表1に記載) (乳剤面保護層塗布液の調製)イナートゼラチン10g に対し、界面活性剤Aを0.26g、界面活性剤Bを

0. 10g、シリカ微粒子(平均粒径サイズ2. 5μ m) 1. 0g、1, 2- (ビスビニルスルホニルアセトアミド) エタン 0. 4g、先に調製した調色剤固体微粒

[0202]

※する。

0.006モル

子分散物を塗布量で0.05モル/Agモルになるよう に添加した。および4ーメチルフタル酸65mgと、水 2066gを添加して表面保護層とした。

[0203] 【化53】

ک

127 カブリ防止剤**~1**

調色剤-1

赤外染料1

$$\begin{array}{c|c} \text{(t)} H_{\theta} C_{4} & \text{O}^{-} & \text{C}_{4} H_{\theta} \text{(t)} \\ \\ + \\ \text{S} & \text{CH} \\ \hline \\ \text{(t)} H_{\theta} C_{4} & \text{O} & \text{C}_{4} H_{\theta} \text{(t)} \\ \\ \end{array}$$

界面活性剤A

界面活性剤B

【0204】(塗布サンプルの作製)上記の如く調製した乳剤層塗布液を、青色染料で色味付けした 175μ mポリエチレンテレフタレート支持体上に銀の塗布量が $1.5g/m^2$ となるように、そして乳剤塗布層上に乳剤面保護層塗布液をゼラチンの塗布量が $1.5g/m^2$ となるように同時重層塗布し、乾燥して塗布試料 $1\sim1*$

*2を調製した。尚、支持体は予め以下のバック面塗布液を塗布したものを使用した。

【0205】〈バック面側塗布〉以下の組成の液を湿潤厚さ80ミクロンになるように塗布した。

40 [0206]

ポリビニルブチラール(10%イソプロパノール溶液) 150ml

シルデックスH121 (洞海化学社製真球シリカ、平均粒径12 μ m) をバインダー質量に対して1%、バック面側の赤外染料1は810nmの吸光度が0.4になるように添加する。

【0207】センシトメトリーの評価

上記で作製した熱現像感光材料を半切りサイズに加工した後、810nmの半導体レーザーを用いて像様露光した。塗布試料の露光面と露光レーザー光の角度は80°

とした。又、レーザーの出力は75mWであり、但し高周波重量をし縦マルチモードで出力した。露光時間は 1×10^{-7} 秒で露光した。熱現像処理はヒートドラムを用いて均一加熱を行い、処理は124%、16秒で行った。かぶり、感度(カブリより1.0高い濃度を与える露光量の比の逆数)及び最高濃度(0max)を測定した。但し、何れも試料0.10値を100とした相対 1000 値で示す。

【0208】鮮鋭性の評価

また、各試料の10本/mmにおけるMTFを測定し、 試料No.1のMTF値を100とする相対値で示す。 値が大きいほど鮮鋭性が優れる。

【0209】生保存性の評価

作製した熱現像感光材料を内部が25℃で湿度55%に保たれた密閉容器中に入れた後55℃で7日間経時保存した(強制経時)。比較として同じ熱現像感光材料を25℃で湿度55%にて遮光容器中に7日経時保存した。これらの試料をセンシトメトリーの評価に用いたものと同じ処理を行い、生保存の経時かぶりをみた。生保存かぶりとして比較用経時のかぶりと強制経時のかぶりとの差をみた。試料10値を100として、試料2~12について相対値を算出した。値が小さいほど生保存性の変動が小さい。

【0210】画像保存性の評価

* 露光、現像済みの熱現像感光材料を25℃で湿度55% に保たれた部屋中において、シャーカステンを用いて、 24時間連続で光をあてた(強制経時)。比較として同 じ熱現像感光材料を25℃で湿度55%にて遮光容器中 に24時間保存した。これらの試料を濃度かぶりの部分 の濃度を測定した。

130

【0211】(かぶりの増加)=(強制経時のかぶり) - (比較用経時のかぶり)

を算出し熱現像感光材料の画像保存かぶりをみた。試料 No. 1の値を100として、試料No. 2~12について相対値を算出した。値が小さいほど画像保存性がよい。

【0212】結果を表1に示す。

[0213]

【表1】

囲像保存性の評価			*					
試料 No.	一般式(1)	かぶり	感度	最高濃度	鮮鋭性	生保存 かぶり	画像保存	備考
1		100	100	100	100	100	100	比較
2	1-1	100	114	136	99	98	98	本発明
3	4-5	99	115	135	100	98	96	本発明
4	36-1	95	116	140	96	95	98	本発明
5	46-4	96	113	143	95	96	95	本発明
6	681	89	116	145	93	90	91	本発明
7	83-1	90	117	146	93	91	89	本発明
8	6	91	119	144	94	90	89	本発明
9	19	94	112	141	96	96	95	本発明
10	21	96	114	136	97	98	96	本発明
11	23	98	113	135	98	97	98	本発明
12	26	97	112	139	96	96	97	本発明

【0214】表1より本発明の試料は低かぶり、高感度、高濃度であり、良好な鮮鋭性を有し、かつ、熱現像感光材料の生保存安定性、画像保存性も良好であることがわかる。

【0215】実施例2

《ハロゲン化銀乳剤の調製》水900m1中にオセイン ゼラチン7.5g(平均分子量12万)及び臭化カリウ ム10mgを溶解して温度44℃、1mo1/1の硝酸 で p H を 3. 0 に調整した後、硝酸銀 7 4 g を含む水溶 液370m1、及び臭化カリウム50.8gと沃化カリ ウム1. 45g(モル比でBr: I=98:2)を含む 水溶液370m1をコントロールドダブルジェット法で 15分間かけて添加した。この際別途用意した0.5m o 1/1の臭化カリウム水溶液を同時に添加することに より р А g 7. 7に保ちながらハロゲン化銀粒子形成を 行うとともに添加する全銀量の25%を添加した時点で いったん添加を休止し、K2 IrCl6の1%水溶液0. 21mlをハロゲン塩水溶液に添加し、その後残りの添 加を行なった。添加終了後5%のNaOHでpHを5. 0に調整して平均粒子サイズ0.051μm、粒子サイ ズの変動係数11%、〔100〕面比率87%の立方体 50

30 沃臭化銀粒子を得た。

【0216】この乳剤にゼラチン凝集剤(商品名デモール:花王社製)および20質量%硫酸マグネシウム水溶液を用いて凝集沈降させ、上澄み液を排出した後、純水を加えて水洗した。この操作を3回行い、その後フェノキシエタノール0.1gを加え、pH5.9、pAg7.5に調整して、ハロゲン化銀乳剤A1を得た。

【0217】また、ハロゲン化銀乳剤A1を60℃に昇温して塩化金酸0.33モル/Agモルとチオシアン酸カリウム25モル/Agモルを添加し120分間熟成した後に35℃に急冷して化学増感を終了してハロゲン化銀乳剤A2を調製した。

【0218】《脂肪酸ナトリウム塩溶液の調製》特殊機化工業株式会社製のコンビミックスSL-10型(概略断面図を図1に示した。図中、11は撹拌釜であり、12はアンカーミキサー、13及び14がディスパーミキサー、15が硝酸銀投入パイプを示し、Mはモーターを示す。)を用いて以下の調製を行った。コンビミックスSL-10型の反応容器内で4725mlの純水にベヘン酸111.4g、アラキジン酸83.8g、ステアリン酸54.9gを80℃で溶解した。その際、アンカー

ミキサー12の回転数を100rpm、ディスパーミキ サー13及びディスパーミキサー14を互いに逆方向で 回転数1500rpmに設定した。次に1.5mol/ 1の水酸化ナトリウム水溶液540.2m1を添加し た。次に濃硝酸6.9mlを加えた後、55℃に冷却し て脂肪酸ナトリウム塩溶液Bを得た。

131

【0219】《感光性乳剤分散液Em-1およびEm-2の調製》上記の脂肪酸ナトリウム塩溶液Bの温度を5 5℃に保ったまま、アンカーミキサー12の回転数を1 20 r pm、ディスパーミキサー13及びディスパーミ キサー14の回転数を2500rpmに設定し、上記ハ ロゲン化銀乳剤A1及びA2それぞれを63.0gと純 水450m1を添加した。次にアンカーミキサー12の 回転数を165rpm、ディスパーミキサー13及びデ ィスパーミキサー14の回転数を5000rpmに設定 し、1mol/1の硝酸銀溶液780mlを2分間かけ て硝酸銀投入パイプ15に通し、ディスパーミキサー1 4の近傍に添加した。更にディスパーミキサー13及び ディスパーミキサー14の回転数を4500rpmに設 定し、10分間撹拌し有機銀塩分散物 C1及び C2を得

【0220】その後、得られた有機銀塩分散物C1とC 2をそれぞれ容積60リットルの容器に移し、純水を加 えて撹拌後、静置させて有機銀塩分散物を浮上分離させ た。浮上分離後、下層である水層を除去することで水溶 性塩類を除去した。この操作を4回繰り返し、それぞれ 脱塩を行った。その後、三脚懸垂式遠心分離器H-12 2型式BS-020(遠心脱水装置:株式会社コクサン 製)により余分な水分を除去し、箱型乾燥器を用いて4 0℃窒素気流下、熱風により含水率が0.3%になるま で72時間乾燥して、有機銀塩分散物の乾燥済み粉体D 1とD2を得た。

【0221】(予備分散液の調製)ポリビニルブチラー ル粉末 (Monsanto社製、Butvar B-7 9) 14.57gをメチルエチルケトン1457gに溶*

> テトラクロロフタル酸 カブリ防止剤-1 4-メチルフタル酸

*解し、VMA-GETZMANN社製ディゾルバDIS PERMAT CA-40M型にて攪拌しながら粉末有 機銀塩D1とD2それぞれを500g徐々に添加して十 分に混合することにより予備分散液 Em-D1及び Em -D2を調製した。

【0222】(感光性乳剤分散液の調製)上記の予備分 散液Em-D1とEm-D2をポンプを用いてミル内滞 留時間が10分間となるように、0.5mm径のジルコ ニアビーズ(東レ製トレセラム)を内容積の80%充填 したメディア型分散機DISPERMAT SL-C1 2EX型 (VMA-GETZMANN社製) に供給し、 ミル周速13m/sにて分散を行なうことにより感光性 乳剤分散液 Em-1及び Em-2を調製した。

【0223】《感光層塗布液の調製》

(処方1) 前記感光性乳剤分散液 Em-1及び Em-2 をそれぞれ500g用いて、これに窒素気流下でメチル エチルケトン (MEK) 100gを攪拌しながら加え2 5℃に保温した。表2記載のように一般式(2)の化合 物 (5%ME K溶液) を8. 7×10⁻⁴ モル添加し30 分間攪拌した後、表2記載のように一般式(3)の化合 物 (5%ME K溶液) を 4×10° モル添加し30分間 攪拌した。臭化亜鉛(10%メタノール溶液) 494μ 1を添加して20分攪拌した。引き続き、色素吸着助剤 と酢酸カリウムの5:1混合液(色素吸着助剤20質量 %メタノール溶液) 2.2 mlを加え15分攪拌した。 増感色素-3、色素溶解剤TSSA及び2-クロロ安息 香酸、および強色増感剤(5-メチル-2-メルカプト ベンズイミダゾール)の混合溶液(混合比率1:41 0:55:24、増感色素で0.04%MEK溶液、1 6ml)を添加して1時間攪拌した後に温度を13℃ま で降温してさらに30分攪拌する。これを13℃に保温 したまま、ポリビニルブチラール48gを添加して充分 溶解させてから、以下の添加物を添加する。これらの操 作はすべて窒素気流下で行った。

[0224]

0.50g

1. 55g

0.5g

15 g

赤外染料1を感光層の染料の吸収極大における吸光度を※ ※ 0. 8 なるように添加する

還元剤(1,1-ビス(2-ヒドロキシ-3,5-ジメチルフェニル)

-2-メチルプロパン)

デスモデュN3300 (モーベイ社製、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

(処方2) 前記感光性乳剤分散液 Em-1及び Em-2 を500g用いて、これに窒素気流下でメチルエチルケ トン(MEK)100gを攪拌しながら加え25℃に保 温した。表2記載のように一般式(2)の化合物(5% ME K溶液) を8. 7×10⁻⁴ モル添加し30分間攪拌 した後、表2記載のように一般式(3)の化合物(5% ME K溶液) を 4 × 1 0⁻⁵ モル添加し30分間攪拌し

た。ビス(ジメチルアセトアミド)ジブロモブロメイト (10%メタノール溶液)を390µ1加え、1時間攪 拌した。さらに塩化鉄 FeCl3 (5% メタノール溶 液) 90μ1を添加して10分攪拌した。また臭化カル シウム(10%メタノール溶液)410μ1を添加して 10分攪拌した。続いて、色素吸着助剤と酢酸カリウム の5:1混合液(色素吸着助剤20質量%メタノール溶

液) 2.2mlを加え20分攪拌した。増感色素-3、 色素溶解剤TSSA及び2-クロロ安息香酸、および強 色増感剤(5-メチル-2-メルカプトベンズイミダゾ ール) の混合溶液(混合比率1:410:55:24、 増感色素で0.04%MEK溶液、16ml)を添加し て1時間攪拌した後に温度を13℃まで降温してさらに*

133

*30分攪拌する。これを13℃に保温したまま、ポリビ ニルブチラール48gを添加して充分溶解させてから、 以下の添加物を添加する。これらの操作はすべて窒素気 流下で行った。

134

[0225]

テトラクロロフタル酸 カブリ防止剤-1 4-メチルフタル酸

0.50g 1. 55g

0.5g

赤外染料1を感光層の染料の吸収極大における吸光度を※10※0.80なるように添加する

還元剤(1,1-ビス(2-ヒドロキシ-3,5-ジメチルフェニル)

-2-メチルプロパン)

15 g

デスモデュN3300(モーベイ社製、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

(処方3) 前記感光性乳剤分散液 Em-1を500g用 いて、これに窒素気流下でメチルエチルケトン(ME K) 100gを攪拌しながら加え25℃に保温した。ビ ス(ジメチルアセトアミド)ジブロモブロメイト(10 %メタノール溶液)を390μ1加え、1時間攪拌し 加して20分攪拌した。引き続き、色素吸着助剤と酢酸 カリウムの5:1混合液(色素吸着助剤20質量%メタ ノール溶液) 2. 2 m l を加え 1 5 分攪拌した。 増感色★

★素-3、色素溶解剤TSSA及び2-クロロ安息香酸の 混合溶液(混合比率1:410:55、増感色素で0. 04%MEK溶液、16ml)を添加して1時間攪拌し た後に温度を13℃まで降温してさらに30分攪拌す る。これを13℃に保温したまま、ポリビニルブチラー た。臭化亜鉛(10%メタノール溶液)494μ1を添 20 ル48gを添加して充分溶解させてから、以下の添加物 を添加する。これらの操作はすべて窒素気流下で行っ

[0226]

テトラクロロフタル酸 カブリ防止剤-1 4-メチルフタル酸

0.50g 1. 55g

0.5g

赤外染料1を感光層の染料の吸収極大における吸光度を☆ ☆ 0.80なるように添加する

還元剤(1.1ービス(2ーヒドロキシー3.5ージメチルフェニル)

-2-メチルプロパン)

1 5 g

一般式(1)化合物(表2に記載)

0.013モル

ヒドラジン誘導体H-1-5

6 g

デスモデュN3300(モーベイ社製、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

[0227]

【化54】

135 色素吸着助剤

增感色素-3

$$H_3COS$$
 $+ N$
 C_2H_5
 BF_4
 C_2H_5
 $SOCH_3$

色素溶解剤TSSA

ヒドラジンH-1-5

【0228】《マット剤分散液の調製》セルロースアセテートプチレート(Eastman Chemical社、7.5gのCAB171-15)をMEK42.5gに溶解し、その中に、炭酸カルシウム(Speciality Minerals社、Super-Pflex200)5gを添加し、ディゾルバ型ホモジナイザにて8000rpmで30min分散しマット剤分散液を調製した。

【0229】《表面保護層塗布液の調製》MEK(メチルエチルケトン)865gを攪拌しながら、セルロースアセテートブチレート(Eastman Chemical社、CAB171-15):96g、ポリメチルメタクリル酸(ローム&ハース社、パラロイドA-21):4.5g、ビニルスルホン化合物(1,3-ビス(ビニルスルホニル)-2-ヒドロキシプロパン):1.5g、ベンゾトリアゾール:1.0g、F系活性剤50

(旭硝子社、サーフロンKH40):1.0g、を添加し溶解した。次に上記のマット剤分散液30gを添加して攪拌し、表面保護層塗布液を調製した。

【0230】《感光層面側塗布》前記処方1、2または3の感光層塗布液と表面保護層塗布液を押し出しコーターを用いて同時に重層塗布することにより表3に記載のように、熱現像感光材料13~30を作製した。塗布は感光層は2層とし、同じ塗布銀量で同時塗布した。支持体側の感光層は処方3の感光層塗布液で、保護層側の感光層は処方1または処方2の感光層塗布液を用いた。熱現像感光材料の塗布銀量は1.0g/m²、乳剤層の乾燥膜厚は、1.0 μ mとなるようにした。その後、乾燥は窒素気流下で乾燥温度75℃、露点温度10℃の乾燥風を用いて10分間行った。尚、支持体は予め以下のようなバック層を塗設したものを用いた。

【0231】《バック面塗布液の調製》メチルエチルケ

138

トン830gに攪拌しながら、セルロースアセテートブチレート(EastmanChemical社、CAB381-20)84.2g、ポリエステル樹脂(Bostic社、VitelPE2200B)4.5gを添加し溶解した。溶解した液に、赤外染料1を0.30gを添加し、さらにメタノール43.2gに溶解したF系活性剤(旭硝子社、サーフロンKH40)4.5gとF系活性剤(大日本インク社、メガファッグF120K)2.3gを添加して、溶解するまで十分に攪拌を行っ

* ィゾルバー型ホモジナイザーにて分散したシリカ(W. R. Grace社、シロイド64X6000)を75g 添加、攪拌しバック面の塗布液を調製した。

【0232】《バック面側塗布》このように調製したバック面塗布液を、乾燥膜厚が 3.5μ mになるように押し出しコーターにて塗布乾燥を行った。乾燥温度100 C、露天温度10 Cの乾燥風を用いて5分間かけて乾燥した。

【0233】 【表2】

た。最後に、メチルエチルケトンに1質量%の濃度でデ*10

•	, ,,,	1 7 14 1 5	マ色 ハッノルベル	2 () 110	122 2 3		
	試料 No.	保護層側	の乳剤層	一般式(1)	一般式(2)	一般式(3)	備考
	13	Em 1	処方 1		. –	_	比較
	14	Em — 1	処方 1	1-1	_		比較
	15	Em 1	処方1	4-5	_	_	比較
	16	Em — 1	処方1	1-1	2-1		本発明
	17	Em 1	処方 1	4-5	-	3-1	本発明
	18	Em — 1	処方 1	36-1	2-54	3-31	本発明
	19	Em-1	処方 2	46-4	2-32		本発明
	20	Em — 1	処方2	68 — 1		325	本発明
	21	Em — 1	処方 2	831	2-7	3-15	本発明
	22	Em — 1	処方 2	6	2-5	3-1	本発明
	23	Em — 2	処方!	19	_	_	本発明
	24	Em — 2	処方1	21	2-66	_	本発明
	25	Em - 2	処方1	23	2-22	3-32	本発明
	26	Em-2	処方 2	26	_	_	本発明
	27	En-2	処方 2	46-4	2-35		本発明
	28	En-2	処方 2	68 — 1	2-30	3-15	本発明
	29	En-2	処方2	83-1	27	3-25	本発明
i	30	En-2	処方 2	6	2-13	3-1	本発明

【0234】露光量は70 μ J / c m² で行い評価方法 % て、相対値で示す。 は実施例1と同様に行った。結果を表3に示す。実施例 30 【0235】

1と同様に各評価値は試料No. 13を基準100とし※ 【表3】

試料 No.	かぶり	感度	最高濃度	鮮鋭性	生保存 かぶり	画像保存かぶり	備考
13	100	100	100	100	100	100	比較
14	99	95	106	91	103	107	比較
15	100	94	107	93	106	110	比較
16	82	108	117	87	81	80	本発明
17	84	109	118	88	84	83	本発明
18	79	114	119	85	83	82	本発明
19	83	110	118	87	87	84	本発明
20	82	111	117	86	89	86	本発明
21	82	118	121	79	81	79	本発明
22	81	117	121	78	82	80	本発明
23	83	110	118	84	86	81	本発明
24	85	111	118	85	87	83	本発明
25	89	115	119	84	85	84	本発明
26	82	113	120	79	84	83	本発明
27	81	112	120	80	84	82	本発明
28	84	121	121	77	80	79	本発明
29	85	122	123	78	83	80	本発明
30	83	121	122	78	82	79	本発明

同様にして熱現像感光材料を作製した。

【O237】(予備分散液Aの調製)ポリビニルブチラ ール粉末 (Monsanto社製、Butvar B-79) 14. 57gをメチルエチルケトン1457gに 溶解し、VMA-GETZMANN社製ディゾルバーD ISPERMAT CA-40M型にて攪拌しながら有 機銀塩分散物の乾燥済み粉体D1を500g徐々に添加 して十分に混合することにより予備分散液Aを調製し た。

139

【0238】(感光性乳剤分散液1の調製)予備分散液 10 Aをポンプを用いてミル内滞留時間が3分間となるよう な流量にて、O. 5 mmジルコニアビーズ(東レ製)を 80%充填したメディア型分散機DISPERMAT SL-C12EX型 (VMA-GETZMANN社製) に供給し、ミル周速13m/sにて分散を行なうことに より感光性乳剤分散液1を調製した。

【0239】 (感光性乳剤分散液2の調製) GM-2型 圧力式ホモジナイザー(エスエムテー社製)を用いて、 予備分散液 A を 2 パス分散することにより感光性乳剤分 散液2を調製した。尚、この際、1パス時の処理圧は2 7. 4MPaであり、2パス時の処理圧は54. 9MP aとした。

【0240】(感光性乳剤分散液3の調製)上記感光性 乳剤分散液2をミル内滞留時間が0.7分間となるよう な流量にて、感光性乳剤分散液1の調製に使用した分散 機に供給し、ミル周速13m/sにて分散を行なうこと により感光性乳剤分散液3を調製した。

【0241】(感光性乳剤分散液4の調製)上記感光性 乳剤分散液1を感光性乳剤分散液2の調製に使用したホ モジナイザーを用いて、処理圧54.9MPaにて1パ 30 ス分散することにより感光性乳剤分散液 4 を調製した。

【0242】(感光性乳剤分散液5の調製)ハロゲン化*

*銀乳剤A1と同様な方法により、感光性ハロゲン化銀粒 子の平均粒径0.080μmの粒子にした以外は同様の ハロゲン化銀乳剤を用い、上記感光性乳剤分散液3と同 じ調製法で感光性乳剤分散液5を調製した。

140

【0243】得られた感光性乳剤分散液1~5を用いて 実施例2の試料No. 30と同じように試料No. 31 ~35を調製した。

【0244】《有機銀塩粒子投影面積の評価》TEM (透過型電子顕微鏡)としては日本電子(株)製JEM -2000FX型を加速電圧200kVにて使用し、有 機銀塩粒子が1000個以上となるように5000倍に て写真撮影を行った。ネガをスキャナにて解像度600 d p i にてデジタル画像として取り込み、続いて、ニレ コ社製LUZEXIIIを用いて画像処理を施し投影面積 のヒストグラムを作製した後、投影面積 0. 0 2 5 μm ²以下の粒子の割合と0.2μm²以上の粒子の割合を算 出した。また、同様にハロゲン化銀の数を数えた。結果 は表4に示した。

【0245】《画質の評価》現像済み試料の濃度1.0 の部分をミツトヨ製光学顕微鏡、透過モード、100倍 にて観察を行い、白抜け、凝集物などによる画質劣化を 下記4段階で評価した。

[0246]

4:白抜け、凝集物はほとんどなく良好な画質

3:白抜け、凝集物は若干認められるが製品としては問 題無い画質

2:白抜け、凝集物が存在し、製品としては使用限度の 画質

1:白抜け、凝集物が多く製品としては使用できない

[0247] 【表4】

試料 No.	感度	カブリ	画質	計測された 有機銀塩 粒子数(個)	投影面積 0.025 μm ² 以下の有機銀塩 粒子の割合(%)	投影面積 0.2 μ m ² 以上の有機銀塩 粒子の割合(%)	ハロゲン化銀 の平均粒径 (μπ)	ハロゲン化銀 の個数 (個/μ㎡)
31	100	100	3	1068	65	20	0.052	6.1
32	120	64	4	1078	80	9	0.052	6.1
33	98	112	2	1050	56	28	0.052	6.1
34	115	60	4	1062	76	7	0.052	6.1
35	89	121	1	1050	56	28	0.080	2.2

【0248】表4から、本発明の試料は十分な感度があ り、かつ、カブリが低く、画像欠陥もない感材であるこ とがわかる。

[0249]

【発明の効果】本発明により、高感度でカブリが低く、 最高濃度が高く、画像の鮮鋭性、銀色調及び生保存性、 画像保存性が良好なレーザーイメージャー用熱現像感光 材料及びこれを用いた画像記録方法及び画像形成方法を 提供することが出来る。

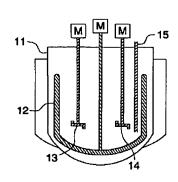
【図面の簡単な説明】

【図1】本発明実施に用いた撹拌装置の概要断面図。 【符号の説明】

- 1 1 撹拌釜
- 12 アンカーミキサー
- 13, 14 ディスパーミキサー
- 15 硝酸銀投入パイプ

M モーター

【図1】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁷ G O 3 C 5/08

識別記号 3 5 1

FΙ G O 3 C 5/08 テーマコード(参考)

3 5 1